## (12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



# 

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 27. Februar 2003 (27.02.2003)

**PCT** 

# (10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 03/016376 A1

(51) Internationale Patentklassifikation<sup>7</sup>: C09D 175/04, C08J 3/24

C08G 18/79,

(74) Anwalt: FITZNER, Uwe; Lintorfer Str. 10, 40878 Ratingen (DE).

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP02/08985

(22) Internationales Anmeldedatum:

10. August 2002 (10.08.2002)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

101 40 156.6 16. August 2001 (16.08.2001)

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): BASF COATINGS AG [DE/DE]; Glasuritstr. 1, 48165 Münster (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): RINK, Heinz-Peter [DE/DE]; Lohöfenerweg 44, 48163 Münster (DE). BAUMGART, Hubert [DE/DE]; Am Dombusch 44 A, 48163 Münster (DE). CONRING, Uwe [DE/DE]; Daldruper Str. 47, 48249 Dülmen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR,

CU, CZ, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC,

LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW,

MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ,

(84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Veröffentlicht:

mit internationalem Recherchenbericht

VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: COATING MATERIALS THAT CAN BE CURED THERMALLY AND BY ACTINIC RADIATION, AND THE USE THEREOF

(54) Bezeichnung: THERMISCH UND MIT AKTINISCHER STRAHLUNG HÄRTBARE BESCHICHTUNGSSTOFFE UND IHRE VERWENDUNG

(57) Abstract: The invention relates to coating materials that can be cured thermally and by actinic radiation and that comprise (A) at least one binder, selected from the group including the random, alternating and block, linear, branched and comb polyaddition resins and polycondensation resins that can be cured thermally or thermally and by actinic radiation, and (co) polymers of olefinically unsaturated monomers, and (B) 0.2 to 20 % by weight, based on the solid content of the coating material, of at least one polyisocyanate that is devoid of blocking agents and that is blocked by the internal formation of uretdione groups up to a breakdown temperature of at least 160 °C. The invention also relates to the use of the inventive coating materials for producing single-layer and multi-layer clear coats and color- or effect-producing multi-layer coatings or as adhesives and sealing materials.

(57) Zusammenfassung: Thermisch und mit aktinischer Strahlung härtbare Beschichtungsstoffe, enthaltend (A) mindestens ein Bindemittel, ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus statistisch, alternierend und blockartig aufgebauten, linearen, verzweigten und kammartig aufgebauten, thermisch und thermisch und mit aktinischer Strahlung härtbaren Polyadditionsharzen und Polykondensationsharzen sowie (Co)Polymerisaten von olefinisch ungesättigten Monomeren; und (B) 0,2 bis 20 Gew.-%, bezogen auf den Festkörper des Beschichtungsstoffs, mindestens eines Polyisocyanats, das von Blockierungsmitteln frei ist, durch interne Uretdiongruppenbildung bis zu einer Rückspaltemperatur von mindestens 160 °C blockiert ist; und ihre Verwendung für die Herstellung ein- und mehrschichtiger Klarlackierungen und farb- und/oder effektgebender Mehrschichtlackierungen oder als Klebstoffe und Dichtungsmassen.

WO 03/016376 PCT/EP02/08985

# Thermisch und mit aktinischer Strahlung härtbare Beschichtungsstoffe und ihre Verwendung

Die vorliegende Erfindung betrifft neue, thermisch und mit aktinischer Strahlung härtbare Beschichtungsstoffe. Außerdem betrifft die vorliegende Erfindung die Verwendung der neuen, thermisch und mit aktinischer Strahlung härtbaren Beschichtungsstoffe für die Herstellung ein- und mehrschichtiger Klarlackierungen und farb- und/oder effektgebender Lackierungen. Des weiteren betrifft die vorliegende Erfindung die Verwendung der neuen, thermisch und mit aktinischer Strahlung härtbaren Beschichtungsstoffe als Klebstoffe und Dichtungsmassen für die Herstellung von Klebschichten und Dichtungen.

Farb- und/oder effektgebende Lackierungen von
15 Kraftfahrzeugkarosserien, insbesondere PKW-Karosserien, bestehen
heute vorzugsweise aus mehreren Lackschichten, die übereinander
appliziert werden und unterschiedliche Eigenschaften aufweisen.

Beispielsweise werden nacheinander eine elektrisch abgeschiedene Elektrotauchlackierung (ETL) als Grundierung, eine Füllerlackierung oder Steinschlagschutzgrundierung, eine Basislackierung eine Klarlackierung auf ein Substrat aufgebracht. Hierbei dient die ETL insbesondere dem Korossionsschutz des Blechs. Sie wird von der Fachwelt häufig auch als Grundierung bezeichnet. Die Füllerlackierung dient der Abdeckung von Unebenheiten des Untergrundes und gewähren aufgrund ihrer Elastizität die Steinschlagbeständigkeit. Gegebenenfalls kann die Füllerlackierung noch zur Verstärkung des Deckvermögens und zur Vertiefung des Farbtons der Lackierung dienen. Die Basislackierung steuert die Farben und/oder die optischen Effekte bei. Die Klarlackierung 30 dient der Verstärkung der optischen Effekte und dem Schutz der Lackierung vor mechanischer. und chemischer Schädigung.

2

auch werden häufig Klarlackierung und Basislackierung zusammenfassend als Decklackierung bezeichnet. Ergänzend wird noch auf Römpp Lexikon Lacke und Druckfarben, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, New York, 1998, Seiten 49 und 51, "Automobillacke" verwiesen. 5 Im folgenden werden diese mehrschichtigen Lackierungen als farbund/oder effektgebende Mehrschichtlackierungen bezeichnet.

Nutzfahrzeuge werden wegen ihrer Größe und weil sie fast immer nachträglich mit Logos, Beschriftungen, Farbfeldern und/oder Bildern 10 versehen werden, häufig nur mit einer pigmentierten Beschichtung, einer sogenannten Unidecklackierung, versehen.

Neuerdings werden insbesondere die Klarlackierungen aus Klarlacken hergestellt, die thermisch und mit aktinischer Strahlung härtbar sind. Unter 15 aktinischer Strahlung ist hier und im folgenden elektromagnetische Strahlung, wie nahes Infrarot, sichtbares Licht, UV-Strahlung oder Röntgenstrahlung, insbesondere UV-Strahlung, und Korpuskularstrahlung, wie Elektronenstrahlung, zu verstehen. Die kombinierte Härtung durch Hitze und aktinische Strahlung wird von der Fachwelt auch als Dual-Cure bezeichnet.

Dual-Cure-Klarlacke, insbesondere Dual-Cure-Beschichtungsstoffe, weisen den wesentlichen Vorteil auf, daß sie auch in den Schattenzonen komplex geformter dreidimensionaler Substrate, wie Karosserien, optimale, auch ohne Wickelgüter, elektrische 25 Radiatoren oder Schattenzonen mit der Ausleuchtung vollständige, insbesondere deren liefern, Beschichtungen Strahlung aktinischer anwendungstechnisches Eigenschaftsprofil an das der Beschichtungen außerhalb der Schattenzonen zumindest heranreicht. Dadurch werden die 30 in den Schattenzonen befindlichen Beschichtungen auch nicht mehr leicht durch mechanische und/oder chemische Einwirkung geschädigt, was

20

beispielsweise in der Linie beim Einbau weiterer Bestandteile von Kraftfahrzeugen in die beschichteten Karosserien eintreten kann.

Andererseits kann die Härtung mit aktinischer Strahlung 5 unvollständige thermische Härtung kompensieren, wenn beispielsweise die Dual-Cure-Beschichtungsstoffe wegen der Temperaturempfindlichkeit der beschichtete Substrate nicht auf die für den raschen Ablauf der thermischen Vernetzungsreaktionen notwendigen Temperaturen erhitzt werden dürfen.

10

20

Die Reparaturlackierung oder Doppellackierung dieser hochwertigen farbund/oder effektgebenden Mehrschichtlackierungen stellt höchste Anforderungen an die Reparaturlacke und die Reparaturlackierverfahren. Dies ist insbesondere der Fall bei der Reparaturlackierung von lackierten 15 Karosserien in der Linie, bei der die Original- oder Erstlackierung (OEM) großflächig oder insgesamt überlackiert werden muß (Doppellackierung). Dabei dürfen die Farbtöne und/oder die optischen Effekte in der Reparaturlackierung nicht von denen der Erstlackierung abweichen. Außerdem muß die Reparaturlackierung fest auf der Originallackierung haften.

Werden jedoch die Originallackierungen unter Verwendung technologisch besonders vorteilhaften Dual-Cure-Klarlacke hergestellt, ergeben Haftungsprobleme, die auf die besonders hohe 25 Vernetzungsdichte der strahlengehärteten Systeme zurückzuführen sind. Eine gute Haftung kann in diesen Fällen nur durch eine physikalische Behandlung, beispielsweise eine Behandlung mit Ultraschall und/oder Wärme, eine mechanische Behandlung, beispielsweise durch Schleifen, Polieren und/oder Schwabbeln, und/oder eine chemische Behandlung, beispielsweise durch Anätzung mit geeigneten Chemikalien, wie Säuren oder Basen, und/oder durch Beflammen, erzielt werden.

Maßnahmen mögen bei der kleinflächigen Reparaturlackierung noch zu vertreten sein, im großtechnischen Maßstab verbieten sie sich praktisch von selbst, weil sie in diesem Rahmen zu zeit- und energieaufwendig und häufig sicherheitstechnisch bedenklich sind. Werden die Maßnahmen aber 5 nicht getroffen, neigen die Doppellackierungen und Reparaturlackierungen bei dem Aufbau

1 (Original) Klarlackierung (Original) / Basislackierung Basislackierung (Reparatur) / Klarlackierung (Reparatur)

10

zur Delamination, was bei so hochwertigen Produkten wie Kraftfahrzeugen nicht akzeptabel ist. Diese wesentlichen Nachteile stehen der weiten Verbreitung der ansonsten so vorteilhaften Dual-Cure-Beschichtungsstoffe in der großtechnischen Lackierung entgegen.

15

Diese Probleme treten auch bei der Reparaturlackierung oder der Doppellackierung von Unidecklackierungen, die aus pigmentierten, thermisch und mit aktinischer Strahlung härtbaren Beschichtungsstoffen hergestellt wurden, auf.

20

Dual-Cure-Beschichtungsstoffe und ihre Verwendung zur Herstellung hochwertiger farb- und/oder effektgebender Mehrschichtlackierungen sind beispielsweise aus den deutschen Patentanmeldungen DE 42 15 070 A 1, DE 198 18 735 A 1, DE 199 08 018 A 1, DE 199 30 665 A 1, DE 199 30 25 067 A 1, DE 199 30 664 A 1, DE 199 24 674 A 1, DE 199 20 799 A 1, 199 58 726 A 1 oder DE 199 61 926 A 1 bekannt oder werden in den nicht vorveröffentlichten deutschen Patentanmeldungen DE 100 27 268.1, DE 100 42 152.0, DE 100 47 989.8 oder DE 100 55 549.7 beschrieben.

Uretdiongruppen blockierten, freien und von Verwendung 30 Die Cooder Vernetzungsmittel Polyisocyanaten als enthaltenden

Vernetzungsmittel wird in diesen Patentanmeldungen neben zahlreichen anderen Alternativen erwähnt. Es werden indes die Uretdiongruppen enthaltenden blockierten Polyisocyanate weder hinsichtlich Deblockierungstemperatur noch hinsichtlich ihrer Menge, in denen sie eingesetzt werden sollen, näher spezifiziert. Daß die Uretdiongruppen enthaltenden blockierten Polyisocyanate einen Einfluß auf die Haftung einer Originallackierung und ihrer Reparatur-Doppellackierung haben könnte, läßt sich den Patentanmeldungen nicht entnehmen.

10

Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist es, neue, thermisch und mit aktinischer Strahlung härtbare (Dual-Cure-)Beschichtungsstoffe zu finden, die neue Beschichtungen mit verbesserten anwendungstechnischen Eigenschaften liefern. Insbesondere sollen die neuen Beschichtungen als einschichtige Beschichtung oder als oberste Beschichtung einer Mehrschichtlackierung eine großflächige Reparaturlackierung oder Doppellackierung gestatten, ohne daß haftungsfördernde Maßnahmen, wie die vorstehend erwähnten physikalischen, mechanischen und/oder chemischen Behandlungen der Oberfläche getroffen werden müssen.

20

Demgemäß wurden die neuen thermisch und mit aktinischer Strahlung härtbaren Beschichtungsstoffe gefunden, enthaltend

(A) mindestens ein Bindemittel, ausgewählt aus der Gruppe, bestehend
25 aus physikalisch, thermisch, mit aktinischer Strahlung und
thermisch und mit aktinischer Strahlung härtbaren, statistisch,
alternierend und blockartig aufgebauten, linearen, verzweigten und
kammartig aufgebauten, Polyadditionsharzen und
Polykondensationsharzen sowie (Co)Polymerisaten von olefinisch
ungesättigten Monomeren;

und

Festkörper bezogen auf den Gew.-%, 20 0,2 bis (B) Beschichtungsstoffs, mindestens eines Polyisocyanats, das von interne und durch ist frei Blockierungsmitteln 5 Uretdiongruppenbildung bis zu einer Rückspaltemperatur von mindestens 160°C blockiert ist.

Im folgenden werden die neuen, thermisch und mit aktinischer Strahlung
10 härtbaren Beschichtungsstoffe als "erfindungsgemäße
Beschichtungsstoffe" bezeichnet.

Weitere Erfindungsgegenstände gehen aus der Beschreibung hervor.

- Im Hinblick auf den Stand der Technik war es überraschend und für den Fachmann nicht vorhersehbar, daß die der vorliegenden Erfindung zugrundeliegende Aufgabe durch die erfindungsgemäße Verwendung des intern über Uretdionringe blockierten Polyisocyanats (B) gelöst werden konnte. Es wäre stattdessen eher zu erwarten gewesen, daß das Deblockierungsoder hohen seiner wegen (B) 20 Polyisocyanat und Reparaturvon Rahmen im Rückspalttemperatur Doppellackierverfahren wirkungslos bleibt.
  - Verbesserung der Benetzbarkeit der Originallackierungen und die Haftung zwischen Originallackierung und Reparaturlackierung oder Dopppellackierung betraf, auch in vergleichsweise geringen Mengen außerordentlich wirksam war, so daß haftungsfördernde Behandlungen der Oberfläche der Originallackierungen, wie eine physikalische Behandlung, beispielsweise eine Behandlung mit Ultraschall und/oder Wärme, eine mechanische Behandlung, beispielsweise durch Schleifen,

Polieren und/oder Schwabbeln, und/oder eine chemische Behandlung, beispielsweise durch Anätzung mit geeigneten Chemikalien, wie Säuren oder Basen, und/oder durch Beflammen, nicht mehr durchgeführt werden mußten.

5

Vollends überraschend war, daß die erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe auch als Dual-Cure-Klebstoffe und – Dichtungssmassen zur Herstellung von Klebschichten und Dichtungen verwendet werden konnten.

10

Der wesentliche Bestandteil des erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffs ist mindestens ein, insbesondere ein, Polyisocyanat (B).

Das Polyisocyanat (B) enthält keine oder nur geringe Mengen der üblichen und bekannten Blockierungsmittel (vgl. das amerikanische Patent US 4,444,954 A oder die deutsche Patentanmeldung DE 199 24 674, Spalte 11, Zeile 54, bis Spalte 12, Zeile 43). Es ist aber bis zu einer Rückspalttemperatur von mindestens 160°C durch interne Uretdiongruppenbildung blockiert.

20

Das Polyisocyanat (B) kann aus üblichen und bekannten Diisocyanaten hergestellt werden. Die aliphatische, cycloaliphatische oder aromatische Grundstrukturen aufweisen. Es können aber auch mindestens zwei dieser Grundstrukturen in einem Diisocyanat vorliegen. Beispielsweise wird ein Diisocyanat als aliphatisch angesehen, wenn seine Isocyanatgruppen ausschließlich mit aliphatischen Gruppen direkt verbunden sind. Sind die Isocyanatgruppen sowohl mit aliphatischen als auch mit cycloaliphatischen Gruppen direkt verbunden, handelt es sich um einen aliphatisch-cycloaliphatisches Polyisocyanat (B).

30

Bevorzugt werden aliphatische, aliphatisch-cycloaliphatische, cycloaliphatische und aromatische Diisocyanate verwendet.

Beispiele geeigneter aromatischer Diisocyanate sind 2,4- oder 2,65 Toluylidendiisocyanat, 1,2-, 1,3- oder 1,4-Phenylendiisocyanat, Bis(4isocyanto-phen-1yl)methan, 2,2- Bis(4-isocyanto-phen-1yl)propan oder
oder 1,2-, 1,3-, 1,4-oder 1,4-Naphthylendiisocyanat.

Beispiele geeigneter aliphatischer, cycloaliphatischer und aliphatisch-Isophorondiisocyanat (= Diisocyanate sind cycloaliphatischer Isocyanato-1-isocyanatomethyl-1,3,3-trimethyl-cyclohexan), 5-Isocyanato-5-Isocyanato-1-(3-1-(2-isocyanatoeth-1-yl)-1,3,3-trimethyl-cyclohexan, 5-Isocyanato-(4isocyanatoprop-1-yl)-1,3,3-trimethyl-cyclohexan, 1-Isocyanato-2-(3isocyanatobut-1-yl)-1,3,3-trimethyl-cyclohexan, 1-Isocyanato-2-(3-isocyanatoeth-1-15 isocyanatoprop-1-yl)-cyclohexan, yl)cyclohexan, 1-lsocyanato-2-(4-isocyanatobut-1-yl)-cyclohexan, 1,2-1,2-1,3-Diisocyanatocyclobutan, Diisocyanatocyclobutan, 1,2-1,3-Diisocyanatocyclopentan, Diisocyanatocyclopentan, 1,4-1,3-Diisocyanatocyclohexan, Diisocyanatocyclohexan, Dicyclohexylmethan-2,4'-diisocyanat, Tri-20 Diisocyanatocyclohexan, Pentame-Tetramethylendiisocyanat, methylendiisocyanat, (HDI), Hexamethylendiisocyanat thylendiisocyanat, Trimethylhexandiisocyanat, Ethylethylendiisocyanat, .(MPDI), Methylpentyldiisocyanat Heptamethylendiisocyanat, von abgeleitet Diisocyanate, oder 25 Nonantriisocyanat (NTI) Dimerfettsäuren, wie sie unter der Handelsbezeichnung DDI 1410 von der Firma Henkel vertrieben und in den Patentschriften WO 97/49745 und WO 2-Heptyl-3,4-bis(9insbesondere werden, beschrieben 97/49747 1,4- oder 1,2-, isocyanatononyl)-1-pentyl-cyclohexan, oder Bis(isocyanatomethyl)cyclohexan, 1,2-, 1,4- oder 1,3-Bis(2-isocyanatoeth-30 1-yl)cyclohexan, 1,3-Bis(3-isocyanatoprop-1-yl)cyclohexan, 1,2-, 1,4- oder

1,3-Bis(4-isocyanatobut-1-yl)cyclohexan oder flüssiges Bis(4isocyanatocyclohexyl)methan eines trans/trans-Gehalts von bis zu 30 Gew.-%, vorzugsweise 25 Gew.-% und insbesondere 20 Gew.-%, wie es den Patentanmeldungen DE 44 14 032 A 1, GB 1220717 A 1, DE 16 18 5 795 A 1 oder DE 17 93 785 A 1 beschrieben wird, bevorzugt Isophorondiisocyanat, 5-Isocyanato-1-(2-isocyanatoeth-1-yl)-1,3,3-trimethylcyclohexan, 5-Isocyanato-1-(3-isocyanatoprop-1-yl)-1,3,3-trimethylcyclohexan, 5-Isocyanato-(4-isocyanatobut-1-yl)-1,3,3-trimethylcyclohexan, 1-Isocyanato-2-(3-isocyanatoprop-1-yl)-cyclohexan, 10 Isocyanato-2-(3-isocyanatoeth-1-yl)cyclohexan, 1-Isocyanato-2-(4isocyanatobut-1-yl)-cyclohexan oder HDI.

Vorzugsweise weist das Polyisocyanat (B) einen Gesamtisocyanatgehalt in Anlehnung an DIN EN ISO 11909 von mehr als 10, bevorzugt mehr als 12 und insbesondere mehr als 13 Gew.-%, auf. Vorzugsweise liegt die Obergrenze für den Gesamtisocyanatgehalt bei 20, vorzugsweise bei 18 Gew.-%.

Sein Isocyanatäquivalentgewicht ist vorzugsweise < 350, bevorzugt < 320 und besonders bevorzugt < 310 g/Eq. Insbesondere liegt das Isocyanatäquivalentgewicht zwischen 270 und 300 g/Eq..

Sein Gehalt an freien Isocyanatgruppen nach DIN EN ISO 11909 liegt vorzugsweise unter 1,0 Gew.-%.

25

Es wird in einer Menge von, bezogen auf den Festkörper des erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffs, 0,2 bis 20, vorzugsweise 0,5 bis 10, bevorzugt 1,0 bis 5,0 und insbesondere 1,5 bis 3 Gew.-% eingesetzt.

30 Das Polyisocyanat kann den erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffen als solches zugesetzt werden. Es ist indes von Vorteil das Polyisocyanat

(B) in der Form einer organischen Lösung zuzusetzen. Der Gehalt an organischem Lösemittel kann breit variieren. Vorzugsweise wird der Festkörpergehalt der eingestellt, daß Lösemittelgehalt SO Polyisocyanats (B), bezogen auf die Lösung, bei 5 bis 80, bevorzugt, 6 bis 5 70, besonders bevorzugt 7 bis 60, ganz besonders bevorzugt 8 bis 60 und insbesondere 10 bis 50 Gew.-% liegt.

Vorzugsweise werden organische Lösemittel eingesetzt, die unter den Bedingungen der Herstellung, der Lagerung und der Applikation der unerwünschten Beschichtungsstoffe keine 10 erfindungsgemäßen Reaktionen mit den Polyisocyanaten eingehen.

Bevorzugt werden organische Lösemittel eingesetzt, die darüber hinaus die Dual-Cure-Vernetzung der erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe 15 nicht inhibieren und/oder keine störenden Wechselwirkungen mit Bestandteilen der erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe eingehen. Sie können dabei inert sein oder aber als thermisch und/oder mit aktinischer Strahlung vernetzbare Reaktivverdünner an den Vernetzungsreaktionen teilnehmen.

20

Der Fachmann kann geeignete Lösemittel leicht anhand ihres bekannten Lösevermögens und ihrer Reaktivität auswählen. Beispiele geeigneter Lösemittel sind aus D. Stoye und W. Freitag (Editors), »Paints, Coatings and Solvents«, Second, Completely Revised Edition, Wiley-VCH, 25 Weinheim, New York, 1998, »14.9. Solvent Groups«, Seiten 327 bis 373, bekannt.

Polyisocyanate (B) sind handelsübliche Verbindungen und werden beispielsweise unter der Marke Vestagon ® BF 1540 von der Firma Degussa Hüls vertrieben.

Der weitere wesentliche Bestandteil der erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe ist mindestens ein Bindemittel (A)

Bindemittel (A) werden aus der Gruppe, bestehend aus physikalisch, thermisch oder thermisch und mit aktinischer Strahlung härtbaren. statistisch, alternierend und blockartig aufgebauten, linearen, verzweigte kammartig aufgebauten (Co)Polymerisaten von ethylenisch ungesättigten Monomeren, Polyadditionsharzen und/oder Polykondensationsharzen, ausgewählt. Zu diesen Begriffen wird auf 10 Römpp Lexikon Lacke und Druckfarben, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, New York, 1998, Seite 457, »Polyaddition« und »Polyadditionsharze (Polyaddukte)«, sowie Seiten 463 und 464, »Polykondensate«. »Polykondensation« und »Polykondensationsharze«, sowie Seiten 73 und 74, "Bindemittel", verwiesen.

15

Beispiele geeigneter (Co)Polymerisate (A) sind (Meth)Acrylat(co)polymerisate oder partiell verseifte Polyvinylester, insbesondere (Meth)Acrylatcopolymerisate.

20 Beispiele geeigneter Polyadditionsharze und/oder Polykondensationsharze (A) sind Polyester, Alkyde, Polyurethane, Polylactone, Polycarbonate. Polyether, Epoxidharz-Amin-Addukte, Polyharnstoffe, Polyamide, Polyimide, Polyester-Polyurethane, Polyether-Polyurethane oder Polyester-Polyether-Polyurethane, insbesondere Polvester.

Von diesen Bindemitteln (A) weisen die (Meth)Acrylatcopolymerisate und die Polyester, insbesondere die (Meth)Acrylatcopolymerisate, besondere Vorteile auf und werden deshalb besonders bevorzugt verwendet.

erfindungsgemäß zu verwendende Beschichtungsstoff enthält ein, insbesondere ein, mindestens bevorzugt demnach (Meth)Acrylatcopolymerisat (A) als Bindemittel. In manchen Fällen kann es insbesondere zwei, mindestens sein, vorteilhaft (Meth)Acrylatcopolymerisate (A) zu verwenden, die im Rahmen der aber für OH-Zahl, Bereiche bevorzugten angegebenen nachstehend massenmittleres und zahlen-Glasübergangstemperatur und Molekulargewicht ein unterschiedliches Eigenschaftsprofil aufweisen.

# 10 Das (Meth)Acrylatcopolymerisat (A) weist vorzugsweise

- eine OH-Zahl von 100 bis 220, bevorzugt 130 bis 200, besonders bevorzugt 140 bis 190 und insbesondere 145 bis 180 mg KOH/g,
- eine Glasübergangstemperatur von –35 bis +60, insbesondere –20 bis +40°C,
  - ein zahlenmittleres Molekulargewicht von 1.000 bis 10.000 Dalton, insbesondere 1.500 bis 5.000 Dalton, und

20

- ein massenmittleres Molekulargewicht von 2.000 bis 40.000 Dalton, insbesondere 3.000 bis 20.000 Dalton, auf.
- Vorzugsweise enthält das (Meth)Acrylatcopolymerisat (A) eine seiner OH-25 Zahl entsprechende Menge an hydroxylgruppenhaltigen olefinisch ungesättigten Monomeren (a) einpolymerisiert, wovon
- (a1) 20 bis 90, vorzugsweise 22 bis 85, bevorzugt 25 bis 80 und insbesondere 28 bis 75 Gew.-%, jeweils bezogen auf die hydroxylgruppenhaltigen Monomeren (a), aus der Gruppe,

5

bestehend aus 4-Hydroxybutyl(meth)acrylat und 2-Alkyl-propan-1,3-diol-mono(meth)acrylaten, und

(a2) 20 bis 80, vorzugsweise 15 bis 78, bevorzugt 20 bis 75 und insbesondere 25 bis 72 Gew.-%, jeweils bezogen auf die hydroxylgruppenhaltigen Monomeren (a), aus der Gruppe, bestehend aus sonstigen hydroxylgruppenhaltigen olefinisch ungesättigten Monomeren,

#### 10 ausgewählt werden.

Beispiele geeigneter 2-Alkyl-propan-1,3-diol-mono(meth)acrylate (a1) sind 2-Methyl-, 2-Ethyl-, 2-Propyl-, 2-Isopropyl- oder 2-n-Butyl-propan-1,3-diol-mono(meth)acrylat, wovon 2-Methyl-propan-1,3-diol-mono(meth)acrylat besonders vorteilhaft ist und bevorzugt verwendet wird.

Beispiele geeigneter sonstiger hydroxylgruppenhaltiger olefinisch ungesättigter Monomere (a2) sind Hydroxyalkylester von olefinisch ungesättigen Carbon-, Sulfon- und Phosphonsäuren und sauren 20 Phosphor- und Schwefelsäureestern, insbesondere Carbonsäuren, wie Acrylsäure, beta-Carboxyethylacrylat, Methacrylsäure, Ethacrylsäure und Crotonsäure, insbesondere Acrylsäure und Methacrylsäure. Sie leiten sich von einem Alkylenglykol ab, der mit der Säure verestert ist, oder sie sind durch die Umsetzung der Säure mit einem Alkylenoxid wie Ethylenoxid 25 oder Propylenoxid erhältlich. Bevorzugt werden die Hydroxyalkylester, in denen die Hydroxyalkylgruppe bis zu 20 Kohlenstoffatome enthält, verwendet, insbesondere, 2-Hydroxyethyl- oder 3-Hydroxypropylacrylat oder -methacrylatt; 1,4-Bis(hydroxymethyl)cyclohexan- oder Octahydro-4,7-methano-1H-inden-dimethanolmonoacrylat oder -monomethacrylat; 30 oder Umsetzungsprodukte aus cyclischen Estern, wie z.B. epsilon-Caprolacton und diesen Hydroxyalkylestern; oder olefinisch ungesättigte

14.

Alkohole wie Allylalkohol; oder Polyole, wie Trimethylolpropanmono- oder diallylether oder Pentaerythritmono-, -di- oder -triallylether; verwendet. Diese höherfunktionellen Monomeren (a2) werden im allgemeinen nur in untergeordneten Mengen eingesetzt. Im Rahmen der vorliegenden Mengen untergeordneten unter hierbei sind höherfunktionellen Monomeren (a2) solche Mengen zu verstehen, welche **Erfindung** nicht zur Vernetzung oder Gelierung der (Meth)Acrylatcopolymerisate (A) führen, es sei denn, sie sollen in der Form von vernetzten Mikrogelteilchen vorliegen.

10

Des weiteren kommt ethoxylierter und/oder propoxylierter Allylakohol, der wird, vertrieben Chemicals Arco Firma der 2-Hydroxyethylallylether, von insbesondere Hydroxyalkylallylether, Monomere (a2) in Betracht. Sofern verwendet, werden sie vorzugsweise 15 nicht als alleinige Monomere (a2), sondern in einer Menge von 0,1 bis 10 Gew.-%, bezogen auf das (Meth)Acrylatcopolymerisat (A), eingesetzt.

weiteren kommen Umsetzungsprodukte aus den vorstehend aufgeführten olefinisch undgesättigten Säuren, insbesondere Acrylsäure 20 und/oder Methacrylsäure, mit dem Glycidylester einer in alpha-Stellung verzweigten Monocarbonsäure mit 5 bis 18 Kohlenstoffatomen je Molekül, der anstelle oder Versatic®-Säure, eine insbesondere Umsetzungsprodukte eine äquivalenten Menge an den vorstehend insbesondere Säuren, undgesättigten olefinisch 25 Acryl- und/oder Methacrylsäure, die dann während oder nach der aufgeführten Polymerisationsreaktion mit dem Glycidylester einer in alpha-Stellung verzweigten Monocarbonsäure mit 5 bis 18 C-Atomen je Molekül, insbesondere einer Versatic®-Säure (vgl. Römpp Lexikon Lacke und Druckfarben, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, New York, 1998, »Versatic®-Säuren«, Seiten 605 und 606), umgesetzt wird.

Nicht Acryloxysilan-enthaltende Vinylmonomere zuletzt sind als Monomere (a2) geeignet, die durch Umsetzung hydroxyfunktioneller mit Epichlorhydrin und anschließender Umsetzung Reaktionsproduktes mit (Meth)acrylsäure und/oder Hydroxyalkyl- und/oder -cycloalkylestern der (Meth)Acrylsäure und/oder weiterer hydroxylgruppehaltiger Monomere (a1) und (a2) herstellbar sind.

Außer den Hydroxylgruppen können die thermisch und/oder mit aktinischer Strahlung härtbaren (Meth)acrylatcopolymerisate (A) im statistischen Mittel

- (i) mindestens eine, insbesondere mindestens zwei, reaktive funktionelle Gruppe(n), die mit komplementären reaktiven funktionellen Gruppen thermisch initiierte Vernetzungsreaktionen eingehen können, und/oder
- (ii) mindestens eine, insbesondere mindestens zwei, reaktive funktionelle Gruppe(n) mit mindestens einer, insbesondere einer, mit aktinischer Strahlung aktivierbaren Bindung

20

15

im Molekül enthalten.

Beispiele geeigneter erfindungsgemäß zu verwendender komplementärer reaktiver funktioneller Gruppen (i) sind in der folgenden Übersicht zusammengestellt. In der Übersicht steht die Variable R für einen acyclischen oder cyclischen aliphatischen, einen aromatischen und/oder einen aromatisch-aliphatischen (araliphatischen) Rest; die Variablen R und R stehen für gleiche oder verschiedene aliphatische Reste oder sind miteinander zu einem aliphatischen oder heteroaliphatischen Ring verknüpft.

# Übersicht: Beispiele komplementärer funktioneller Gruppen (i)

	Bindemittel und	Vernetzungsmittel
5	oder Vernetzungsmittel und	Bindemittel
	-SH	-C(O)-OH
10	-NH <sub>2</sub>	-C(O)-O-C(O)-
	-O-(CO)-NH-(CO)-NH <sub>2</sub>	-NCO
15	-O-(CO)-NH <sub>2</sub>	-NH-C(O)-OR
	>NH	-CH <sub>2</sub> -OH
		-CH <sub>2</sub> -O-R
20		-NH-CH <sub>2</sub> -O-R
		-NH-CH <sub>2</sub> -OH
		-N(-CH <sub>2</sub> -O-R) <sub>2</sub>
2	5	-NH-C(O)-CH(-C(O)OR) <sub>2</sub>
		-NH-C(O)-CH(-C(O)OR)(-C(O)-R)
3	30	-NH-C(O)-NR'R''

5

> Si(OR)<sub>2</sub>

10

-C(O)-OH

15

### -C(O)-N(CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-OH)<sub>2</sub>

20 Die Auswahl der jeweiligen komplementären reaktiven funktionellen Gruppen (i) richtet sich zum einen danach, daß sie bei der Herstellung der Bindemittel (A) sowie bei der Herstellung, der Lagerung, der Applikation und dem Härtungsprozeß keine unerwünschten Reaktionen, insbesondere keine vorzeitige Vernetzung, eingehen und/oder die Härtung mit aktinischer Strahlung nicht stören oder inhibieren dürfen, und zum anderen danach, in welchem Temperaturbereich die Vernetzung stattfinden soll.

Vorzugsweise werden die komplementären reaktiven funktionellen Gruppen (i) zum einen aus der Gruppe, bestehend aus Hydroxyl, Thiol-, Amino-, N-Methylolamino-, N-Alkoxymethylamino-, Imino-, Carbamat-, Allophanat- und/oder Carboxylgruppen, und zum anderen aus der Gruppe

bestehend aus Anhydrid-, Carboxyl-, Epoxy-, blockierten und unblockierten Isocyanat-, Urethan-, Alkoxycarbonylamino- Methylol-, Methylolether-, Carbonat-, Amino- und/oder beta-Hydroxyalkylamidgruppen, ausgewählt.

5

Selbstvernetzende Bindemittel (A) enthalten insbesondere Methylol-, Methylolether- und/oder N-Alkoxymethylaminogruppen (i).

Die komplementären reaktiven funktionellen Gruppen (i) können mit Hilfe der nachstehend beschriebenen olefinisch ungesättigten Monomeren (a3), die die betreffenden reaktiven funktionellen Gruppen (i) enthalten, oder durch polymeranaloge Reaktionen in die (Meth)Acrylatcoplymerisate eingeführt werden.

- 15 Beispiele geeigneter olefinisch ungesättigter Monomere (a3) sind
  - (a31) Monomere, welche mindestens eine Aminogruppe pro Molekül tragen, wie
- 20 Aminoethylacrylat, Aminoethylmethacrylat, Allylamin oder N-Methyliminoethylacrylat; und/oder
  - (a32) Monomere, welche mindestens eine Säuregruppe pro Molekül tragen, wie

25

- Acrylsäure, beta-Carboxyethylacrylat, Methacrylsäure,
   Ethacrylsäure, Crotonsäure, Maleinsäure, Fumarsäure oder
   Itaconsäure;
- 30 olefinisch ungesättigte Sulfon- oder Phosphonsäuren oder deren Teilester;

Maleinsäuremono(meth)acryloyloxyethylester, Bernsteinsäuremono(meth)acryloyloxyethylester oder Phthalsäuremono(meth)acryloyloxyethylester; oder

5

- Vinylbenzoesäure (alle Isomere), alpha-Methylvinylbenzoesäure (alle Isomere) oder Vinylbenzsolsulfonsäure (alle Isomere).
- (a33) Epoxidgruppen enthaltende Monomere wie der Glycidylester der
   Acrylsäure, Methacrylsäure, Ethacrylsäure, Crotonsäure,
   Maleinsäure, Fumarsäure oder Itaconsäure oder Allylglycidylether.

Ein Beispiel zur Einführung reaktiver funktioneller Gruppen (i) über polymeranaloge Reaktionen ist die Umsetzung eines Teils der im 15 Bindemittel (A) vorhandenen Hydroxylgruppen mit Phosgen, wodurch Chlorformiatgruppen enthaltende Harze resultieren. und die polymeranaloge Umsetzung der Chlorformiatgruppen enthaltenden Harze mit Ammoniak und/oder primären und/oder sekundären Aminen zu Carbamatgruppen enthaltenden Bindemitteln (A). Weitere Beispiele 20 geeigneter Methoden dieser Art sind aus den Patentschriften US 4,758,632 A 1, US 4,301,257 A 1 oder US 2,979,514 A 1 bekannt. Außerdem ist es möglich, Carboxylgruppen durch die polymeranaloge Reaktion eines Teils der Hydroxylgruppen mit Carbonsäureanhydriden, wie Maleinsäureanhydrid oder Phthalsäureanhydrid, einzuführen.

25

Darüber hinaus können die (Meth)Acrylatcopolymerisate (A) noch mindestens ein olefinisch ungesättigtes Monomer (a4) enthalten, das im wesentlichen oder völlig frei von reaktiven funktionellen Gruppen ist, wie:

#### 30 Monomere (a41):

(Meth)acrylsäureester wie säuregruppenfreie wesentlichen lm 20 bis mit -cycloalkylester oder (Meth)Acrylsäurealkyl-Kohlenstoffatomen im Alkylrest, insbesondere Methyl-, Ethyl-, n-Propyl-, n-Ethylhexyl-, Stearyltert.-Butyl-, Hexyl-, sec.-Butyl-, Butyl-, Laurylacrylat oder -methacrylat; cycloaliphatische (Meth)acrylsäureester, insbesondere Cyclohexyl-, Isobornyl-, Dicyclopentadienyl-, Octahydro-4,7tert.-Butylcyclohexyl(meth)acrylat; methano-1H-inden-methanoloder wie -oxacycloalkylester (Meth)Acrylsäureoxaalkylester oder Methoxyoligoglykol(meth)acrylat Ethoxytriglykol(meth)acrylat und einem Molekulargewicht Mn von vorzugsweise 550 oder andere 10 hydroxylgruppenfreie propoxylierte und/oder ethoxylierte (Meth)Acrylsäurederivate (weitere Beispiele geeigneter Monomere (31) dieser Art sind aus der Offenlegungsschrift DE 196 25 773 A 1, Spalte 3, Zeile 65, bis Spalte 4, Zeile 20, bekannt). Diese können in untergeordneten Mengen höherfunktionelle (Meth)Acrylsäurealkyl- oder cycloalkylester wie Ethylengylkol-, Propylenglykol-, Diethylenglykol-, Hexan-1,6-diol-, Pentan-1,5-diol-, Butylenglykol-, Dipropylenglykol-, Octahydro-4,7-methano-1H-inden-dimethanol- oder Cyclohexan-1,2-, -1,3oder -1,4-diol-di(meth)acrylat; Trimethylolpropan-di- oder -tri(meth)acrylat; oder Pentaerythrit-di-, -tri- oder -tetra(meth)acrylat enthalten. Rahmen der vorliegenden Erfindung sind hierbei unter untergeordneten Mengen an höherfunktionellen Monomeren (a41) solche Mengen zu verstehen, welche nicht zur Vernetzung oder Gelierung der Copolymerisate führen, es sei denn, sie sollen in der Form von vernetzten Mikrogelteilchen vorliegen. 25

## Monomere (a42):

Vinylester von in alpha-Stellung verzweigten Monocarbonsäuren mit 5 bis 18 C-Atomen im Molekül. Die verzweigten Monocarbonsäuren können erhalten werden durch Umsetzung von Ameisensäure oder Kohlenmonoxid und Wasser mit Olefinen in Anwesenheit eines flüssigen,

30

stark sauren Katalysators; die Olefine können Crack-Produkte von paraffinischen Kohlenwasserstoffen, wie Mineralölfraktionen, sein und sowohl verzweigte wie geradkettige acyclische und/oder cycloaliphatische Olefine enthalten. Bei der Umsetzung solcher Olefine mit 5 Ameisensäure bzw. mit Kohlenmonoxid und Wasser entsteht ein Gemisch aus Carbonsäuren, bei denen die Carboxylgruppen vorwiegend an einem quaternären Kohlenstoffatom sitzen. Andere olefinische Ausgangsstoffe sind z.B. Propylentrimer, Propylentetramer und Diisobutylen. Vinylester können aber auch auf an sich bekannte Weise aus den Säuren 10 hergestellt werden, z.B. indem man die Säure mit Acetylen reagieren läßt. Besonders bevorzugt werden - wegen der guten Verfügbarkeit - Vinylester von gesättigten aliphatischen Monocarbonsäuren mit 9 bis 11 C-Atomen. die am alpha-C-Atom verzweigt sind, eingesetzt. Vinylester dieser Art werden unter der Marke VeoVa® vertrieben (vgl. auch Römpp Lexikon 15 Lacke und Druckfarben, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, New York, 1998. Seite 598).

#### Monomere (a43):

Diarylethylene, insbesondere solche der allgemeinen Formel I:

20

## $R^{1}R^{2}C=CR^{3}R^{4} \qquad (i),$

worin die Reste R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> jeweils unabhängig voneinander für Wasserstoffatome oder substituierte oder unsubstituierte Alkyl-, 25 Cycloalkyl-, Alkylcycloalkyl-, Cycloalkylalkyl-, Aryl-, Alkylaryl-, Cycloalkylaryl- Arylalkyl- oder Arylcycloalkylreste stehen, Maßgabe, daß mindestens zwei der Variablen R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> für substituierte oder unsubstituierte Aryl-, Arylalkyl- oder Arylcycloalkylreste, insbesondere substituierte oder unsubstituierte Arylreste. Beispiele geeigneter Alkylreste sind Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, n-Butyl, iso-Butyl, tert.-Butyl, Amyl, Hexyl oder 2-Ethylhexyl. Beispiele

geeigneter Cycloalkylreste sind Cyclobutyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl. Methylencyclohexan, geeigneter Alkylcycloalkylreste sind Beispiele Ethylencyclohexan oder Propan-1,3-diyl-cyclohexan. Beispiele geeigneter Cycloalkylalkylreste sind 2-, 3- oder 4-Methyl-, -Ethyl-, -Propyl- oder -5 Butylcyclohex-1-yl. Beispiele geeigneter Arylreste sind Phenyl, Naphthyl oder Biphenylyl, vorzugsweise Phenyl und Naphthyl und insbesondere Phenyl. Beispiele geeigneter Alkylarylreste sind Benzyl oder Ethylen- oder Propan-1,3-diyl-benzol. Beispiele geeigneter Cycloalkylarylreste sind 2-, 3oder 4-Phenylcyclohex-1-yl. Beispiele geeigneter Arylalkylreste sind 2-, 3oder 4-Methyl-, -Ethyl-, -Propyl- oder -Butylphen-1-yl. Beispiele geeigneter Arylcycloalkylreste sind 2-, 3- oder 4-Cyclohexylphen-1-yl. Vorzugsweise handelt es sich bei den Arylresten R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und/oder R<sup>4</sup> um Phenyl- oder Naphthylreste, insbesondere Phenylreste. Die in den Resten R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> Substituenten vorhandenen gegebenenfalls  $R^4$ und/oder elektronenziehende oder elektronenschiebende Atome oder organische Reste, insbesondere Halogenatome, Nitril-, Nitro-, partiell oder vollständig halogenierte Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkylcycloalkyl-, Cycloalkylalkyl-, Aryl-, Alkylaryl-, Cycloalkylaryl- Arylalkyl- und Arylcycloalkylreste; Aryloxy-, Alkyloxy- und Cycloalkyloxyreste; und/oder Arylthio-, Alkylthio- und Diphenylethylen, sind vorteilhaft **Besonders** 20 Cycloalkylthioreste. cis- oder trans- Stilben oder Vinyliden-bis(4-Dinaphthalinethylen, weswegen sie (DPE), insbesondere Diphenylethylen nitrobenzol), bevorzugt verwendet werden. Im Rahmen der vorliegenden Erfindung werden die Monomeren (b33) eingesetzt, um die Copolymerisation in 25 vorteilhafter Weise derart zu regeln, daß auch eine radikalische Copolymerisation in Batch-Fahrweise möglich ist.

# Monomere (a44):

Vinylaromatische Kohlenwasserstoffe wie Styrol, Vinyltoluol,

Diphenylethylen oder alpha-Alkylstyrole, insbesondere alpha-Methylstyrol.

#### Monomere (a45):

Nitrile wie Acrylnitril und/oder Methacrylnitril.

#### Monomere (a46):

Vinylverbindungen, insbesondere Vinyl- und/oder Vinylidendihalogenide wie Vinylchlorid, Vinylfluorid, Vinylidendichlorid oder Vinylidendifluorid; N-Vinylamide wie Vinyl-N-methylformamid, N-Vinylcaprolactam oder N-Vinylpyrrolidon; 1-Vinylimidazol; Vinylether wie Ethylvinylether, n-Propylvinylether, Isopropylvinylether, n-Butylvinylether, Isobutylvinylether und/oder Vinylcyclohexylether; und/oder Vinylester wie Vinylacetat, Vinylpropionat, Vinylbutyrat, Vinylpivalat und/oder der Vinylester der 2-Methyl-2-ethylheptansäure.

#### Monomere (a47):

15 Allylverbindungen, insbesondere Allylether und -ester wie Allylmethyl-, ethyl-, -propyl- oder -butylether oder Allylacetat, -propionat oder -butyrat.

#### Monomere (a48):

Polysiloxanmakromonomere, die ein zahlenmittleres Molekulargewicht Mn von 1.000 bis 40.000 und im Mittel 0,5 bis 2,5 ethylenisch ungesättigte Doppelbindungen pro Molekül aufweisen; insbesondere Polysiloxanmakromonomere, die ein zahlenmittleres Molekulargewicht Mn von 2.000 bis 20.000, besonders bevorzugt 2.500 bis 10.000 und insbesondere 3.000 bis 7.000 und im Mittel 0,5 bis 2,5, bevorzugt 0,5 bis 1,5, ethylenisch ungesättigte Doppelbindungen pro Molekül aufweisen, wie sie in der DE 38 07 571 A 1 auf den Seiten 5 bis 7, der DE 37 06 095 A 1 in den Spalten 3 bis 7, der EP 0 358 153 B 1 auf den Seiten 3 bis 6, in der US 4,754,014 A 1 in den Spalten 5 bis 9, in der DE 44 21 823 A 1 oder in der internationalen Patentanmeldung WO 92/22615 auf Seite 12, Zeile 30 18, bis Seite 18, Zeile 10, beschrieben sind.

3

Die Monomeren (a1) und (a2) sowie (a3) und/oder (a4) werden so ausgewählt, daß die vorstehend angegebenen OH-Zahlen und Glasübergangstemperaturen resultieren. Außerdem werden die Monomeren (a3), die reaktive funktionelle Gruppen (i) enthalten, nach Art und Menge so ausgewählt, daß sie die Vernetzungsreaktionen der Hydroxylgruppen mit den nachstehend beschriebenen Verbindungen (C) nicht inhibieren oder völlig verhindern.

der Einstellung (a) zur Monomeren Auswahi der Die Glasübergangstemperaturen kann vom Fachmann unter Zuhilfenahme der folgenden Formel von Fox, mit der die Glasübergangstemperaturen von können, werden berechnet näherungsweise Poly(meth)acrylaten vorgenommen werden:

Tg = Glasübergangstemperatur des Poly(meth)acrylats;

20 W<sub>n</sub> = Gewichtsanteil des n-ten Monomers;

Tg<sub>n</sub> = Glasübergangstemperatur des Homopolymers aus dem nten Monomer und

x = Anzahl der verschiedenen Monomeren.

verwendenden zu bevorzugt der Herstellung Die 25 (Meth)Acrylatcopolymerisate (A) weist keine verfahrenstechnischen Besonderheiten auf, sondern erfolgt mit Hilfe der auf dem Kunststoffgebiet kontinuierlichen oder Methoden der bekannten und üblichen diskontinuierlichen radikalisch initiierten Copolymerisation in Masse, 30 Lösung, Emulsion, Miniemulsion oder Mikroemulsion unter Normaldruck Rohrreaktoren. Autoklaven. Rührkesseln, Überdruck in oder

Schlaufenreaktoren oder Taylorreaktoren bei Temperaturen von vorzugsweise 50 bis 200°C.

Beispiele geeigneter Copolymerisationsverfahren werden den Patentanmeldungen DE 197 09 465 A 1, DE 197 09 476 A 1, DE 28 48 906 A 1, DE 195 24 182 A 1, DE 198 28 742 A 1, DE 196 28 143 A 1, DE 196 28 142 A 1, EP 0 554 783 A 1, WO 95/27742, WO 82/02387 oder WO 98/02466 beschrieben. Die Copolymerisation kann indes auch in Polyolen (thermisch härtbare Reaktivverdünner) als Reaktionsmedium durch 10 geführt werden, wie dies beispielsweise in der deutschen Patentanmeldung DE 198 50 243 A 1 beschrieben wird.

Beispiele geeigneter radikalischer Initiatoren sind Dialkylperoxide, wie Ditert.-Butylperoxid oder Dicumylperoxid: Hydroperoxide, wie 15 Cumolhydroperoxid oder tert.- Butylhydroperoxid; Perester, wie tert.-Butylperbenzoat, tert.-Butylperpivalat. tert.-Butylper-3,5,5-trimethylhexanoat oder tert.-Butylper-2-ethylhexanoat; Peroxodicarbonate; Kalium-, Natrium- oder Ammoniumsperoxodisulfat; Azoinitiatoren, beispielsweise Azodinitrile wie Azobisisobutyronitril; C-C-spaltende Initiatoren wie 20 Benzpinakolsilylether; oder eine Kombination eines nicht oxidierenden Initiators mit Wasserstoffperoxid. Es können auch Kombinationen der vorstehend beschriebenen Initiatoren eingesetzt werden.

Weitere Beispiele geeigneter Initiatoren werden in der deutschen 25 Patentanmeldung DE 196 28 142 A 1, Seite 3, Zeile 49, bis Seite 4, Zeile 6, beschrieben.

Vorzugsweise werden vergleichsweise große Mengen an radikalischem Initiator zugegeben, wobei der Anteil des Initiators am Reaktionsgemisch, jeweils bezogen auf die Gesamtmenge der Monomeren (a) und des Initiators, besonders bevorzugt 0,2 bis 20 Gew.-%, ganz besonders

bevorzugt 0,5 bis 15 Gew.-% und insbesondere 1,0 bis 10 Gew.-% beträgt.

Des weiteren können Thiocarbonylthio-Verbindungen oder Mercaptane 5 wie Dodecylmercaptan als Kettenübertragungsmittel oder Molekulargewichtsregler verwendet werden.

Vorzugsweise werden die (Meth)Acrylacopolymerisate (A) nach Art und Menge so ausgewählt, daß die erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe nach ihrer Aushärtung einen Speichermodul E' im gummielastischen Bereich von mindestens  $10^{7,5}$  Pa und einen Verlustfaktor tan $\delta$  bei 20 °C von maximal 0,10 aufweisen, wobei der Speichermodul E' und der Verlustfaktor mit der Dynamisch-Mechanischen Thermo-Analyse an freien Filmen mit einer Schichtdicke von  $40 \pm 10~\mu m$  gemessen werden (vgl. hierzu das deutsche Patent DE 197 09 467 C 2).

Die reaktiven funktionellen Gruppen (ii) mit mindestens einer mit den in können Bindung aktivierbaren Strahlung aktinischer den Sind in enthalten sein. (Meth)Acrylatcopolymerisaten (A) erfindungsgemäß zu verwendenden Beschichtungsstoffen keine weiteren mit aktinischer Strahlung härtbare Bestandteile enthalten, weisen die (Meth)Acrylatcopolymerisate (A) obligatorisch diese Gruppen (ii) auf.

Im Rahmen der vorliegenden Erfindung wird unter einer mit aktinischer

Strahlung aktivierbaren Bindung eine Bindung verstanden, die bei
Bestrahlen mit aktinischer Strahlung reaktiv wird und mit anderen
aktivierten Bindungen ihrer Art Polymerisationsreaktionen und/oder
Vernetzungsreaktionen eingeht, die nach radikalischen und/oder ionischen
Mechanismen ablaufen. Beispiele geeigneter Bindungen sind KohlenstoffWasserstoff-Einzelbindungen oder Kohlenstoff-Kohlenstoff-, KohlenstoffSauerstoff-, Kohlenstoff-Stickstoff-, Kohlenstoff-Phosphor -oder

Kohlenstoff-Silizium-Einzelbindungen oder -Doppelbindungen. Von diesen sind die Kohlenstoff-Kohlenstoff-Doppelbindungen besonders vorteilhaft und werden deshalb erfindungsgemäß ganz besonders bevorzugt verwendet. Der Kürze halber werden sie im folgenden als "Doppelbindungen" bezeichnet.

Demnach enthält die erfindungsgemäß bevorzugte Gruppe (ii) eine Doppelbindung oder zwei, drei oder vier Doppelbindungen. Werden mehr als eine Doppelbindung verwendet, können die Doppelbindungen konjugiert sein. Erfindungsgemäß ist es indes von Vorteil, wenn die Doppelbindungen isoliert, insbesondere jede für sich endständig, in der hier in Rede stehenden Gruppe (ii) vorliegen. Erfindungsgemäß ist es von besonderem Vorteil zwei, insbesondere eine, Doppelbindung zu verwenden.

15

Das Dual-Cure-Bindemittel (A) enthält im statistischen Mittel mindestens eine der vorstehend beschriebenen mit aktinischer Strahlung aktivierbaren Gruppen (ii). Dies bedeutet, daß die Funktionalität des Bindemittels in dieser Hinsicht ganzzahlig, d.h., beispielsweise gleich zwei, drei, vier, fünf oder mehr ist, oder nicht ganzzahlig, d.h., beispielsweise gleich 2,1 bis 10,5 oder mehr ist.

Werden im statistischen Mittel mehr als eine mit aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppe (ii) pro Molekül angewandt, sind die Gruppen (ii) strukturell voneinander verschieden oder von gleicher Struktur.

Sind sie strukturell voneinander verschieden, bedeutet dies im Rahmen der vorliegenden Erfindung, daß zwei, drei, vier oder mehr, insbesondere aber zwei, mit aktinischer Strahlung aktivierbare Gruppen (ii) verwendet werden, die sich von zwei, drei, vier oder mehr, insbesondere aber zwei, Monomerklassen ableiten.

Beispiele geeigneter Gruppen (ii) sind (Meth)Acrylat-, Ethacrylat-, Crotonat-, Cinnamat-, Vinylether-, Vinylester-, Dicyclopentadienyl-, Norbornenyl-, Isopropenyl-, Allyl- oder Butenylgruppen; Dicyclopentadienyl-, Norbornenyl-, Isopropenyl-, Isopropenyl-, Allyl- oder Butenylethergruppen oder Dicyclopentadienyl-, Norbornenyl-, Isopropenyl-, Isopropenyl-, Isopropenyl-, Allyl- oder Butenylestergruppen, insbesondere aber Acrylatgruppen.

10 Vorzugsweise sind die Gruppen (ii) über Urethan-, Harnstoff-, Allophanat-, und/oder Amidgruppen, insbesondere aber über Ester-, Etheran die jeweiligen Grundstrukturen der Bindemittel Estergruppen, gebunden. Üblicherweise geschieht dies durch übliche und bekannte polymeranaloge Reaktionen wie etwa die Reaktion von seitenständigen olefinisch beschriebenen vorstehend den 15 Glycidylgruppen mit die eine Säuregruppe enthalten, von ungesättigten Monomeren, Halogeniden den Hydroxylgruppen mit seitenständigen Monomeren, von Hydroxylgruppen mit Doppelbindungen enhaltenden Isocyanaten wie Vinylisocyanat, Methacryloylisocyanat und/oder 1-(1-20 Isocyanato-1-methylethyl)-3-(1-methylethenyl)-benzol (TMI® der Firma CYTEC) oder von Isocanatgruppen mit den vorstehend beschriebenen hydroxylgruppenhaltigen Monomeren.

Der Gehalt der erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe an den 25 Bindemitteln (A) kann breit variieren und richtet sich in erster Linie nach der Funktionalität der Bindemittel (A) einerseits und der ggf. vorhandenen, nachstehend beschriebenen Verbindungen (C) andererseits. Vorzugsweise liegt der Gehalt, bezogen auf den Festkörper des erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffs, bei 20 bis 99,8, bevorzugt 25 bis 95, besonders bevorzugt 30 bis 90, ganz besonders bevorzugt 35 bis 85 und insbesondere 40 bis 80 Gew.-%.

10

Vorzugsweise enthalten die erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe noch mindestens einen Bestandteil, ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus niedermolekularen und von den (Meth)Acrylatcopolymerisaten (A) verschiedenen, oligomeren und polymeren Verbindungen (C), die im statistischen Mittel

- (i) mindestens eine, vorzugsweise mindestens zwei, der vorstehend beschriebenen reaktiven funktionellen Gruppen, die mit komplementären reaktiven funktionellen Gruppen, insbesondere Hydroxylgruppen, thermisch initiierte Vernetzungsreaktionen eingehen können, und/oder
- (ii) mindestens eine, vorzugsweise mindestens zwei, der vorstehend
   15 beschriebenen reaktiven funktionellen Gruppen mit mindestens einer mit aktinischer Strahlung aktivierbaren Bindung

im Molekül aufweisen.

Enthält das vorstehend beschriebene (Meth)Acrylatcopolymerisat (A) keine der vorstehend beschriebenen, selbstvernetzenden reaktiven funktionellen Gruppen (i), enthält der erfindungsgemäß zu verwendende Dual-Cure-Beschichtungsstoff obligatorisch mindestens eine, insbesondere eine, niedermolekulare, oligomere und/oder polymere, insbesondere eine niedermolekulare, von den Polyisocyanaten (B) verschiedene Verbindung (C) oder oligomere, von den Bindemitteln (A) verschiedene Verbindung (C) mit reaktiven funktionellen Gruppen (i), die mit Hydroxylgruppen thermisch initiierte Vernetzungsreaktionen eingehen können. Geeignete Verbindungen (C) dieser Art sind übliche und bekannte Vernetzungsmittel, wie sie beispielsweise aus der deutschen Patentanmeldung DE 199 24 171 A 1, Seite 7, Zeile 38, bis Seite 8, Zeile

46, i.V.m. Seite 3, Zeile 43, bis Seite 5, Zeile 31, bekannt sind. Vorzugsweise werden blockierte, partiell blockierte oder unblockierte Polyisocyanate angewandt.

5 Enthält das vorstehend beschriebene (Meth)Acrylatcopolymerisat (A) keine der vorstehend beschriebenen reaktiven funktionellen Gruppen (ii) mit mindestens einer mit aktinischer Strahlung aktivierbaren Bindung, obligatorisch Beschichtungsstoff erfindungsgemäße der enthält oligomere und/oder polymere niedermolekulare, eine mindestens 10 Verbindung (C) mit mindestens einer, vorzugsweise mindestens zwei, bevorzugt mindestens drei, besonders bevorzugt mindestens vier und insbesondere mindestens fünf reaktiven funktionellen Gruppen (ii).

Beispiele geeigneter niedermolekularer, oligomerer und/oder polymerer 15 Verbindung (C) mit mindestens einer Gruppe (ii) werden im Detail in Römpp Lexikon Lacke und Druckfarben, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, New York, 1998, »Reaktivverdünner« Seiten 491 und 492, in der deutschen Patentanmeldung DE 199 08 013 A 1, Spalte 6, Zeile 63, bis Spalte 8, Zeile 65, in der deutschen Patentanmeldung DE 199 08 018 A 1, 20 Seite 11, Zeilen 31 bis 33, in der deutschen Patentanmeldung DE 198 18 735 A 1, Spalte 7, Zeilen 1 bis 35, oder dem deutschen Patent DE 197 09 467 C 1, Seite 4, Zeile 36, bis Seite 5, Zeile 56, beschrieben. Vorzugsweise werden Pentaerythrittetraacrylat und/oder aliphatische Urethanacrylate mit sechs Acrylatgruppen im Molekül eingesetzt.

25

Die erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe können an Stelle der vorstehend beschriebenen Verbindungen (C) oder anstelle von diesen mindestens eine, insbesondere mindestens zwei, niedermolekulare, oligomere und/oder polymere Verbindung(en) (C) mit mindestens einer, 30 insbesondere mindestens zwei, Gruppe(n) (i) und mindestens einer, insbesondere mindestens zwei, Gruppe(n) (ii) enthalten. Beispiele geeigneter Verbindungen (C) dieser Art werden im Detail in der europäischen Patentanmeldung EP 0 928 800 A 1, Seite 3, Zeilen 17 bis 54, und Seite 4, Zeilen 41 bis 54, oder in der deutschen Patentanmeldung DE 198 18 735 A 1, Spalte 3, Zeile 16, bis Spalte 6, Zeile 33, beschrieben.

- 5 Vorzugsweise werden Dipentaerythritpentaacrylat oder Isocyanatoacrylate, die aus Polyisocyanaten und den vorstehend beschriebenen hydroxylgruppenhaltigen Monomeren (a1) und/oder (a2) herstellbar sind, verwendet.
- Die erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe enthalten vorzugsweise mindestens einen Photoinitiator, vorzugsweise mindestens zwei und insbesondere drei Photoinitiatoren (D) in einer Menge von 0,2 bis 5, vorzugsweise 0,3 bis 4,8, bevorzugt 0,4 bis 4,6, besonders bevorzugt 0,5 bis 4,5 und insbesondere 0,5 bis 4,3 Gew.-%, jeweils bezogen auf den Festkörper des erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffs.

Beispiele geeigneter Photoinitiatoren (D) werden in Römpp Lexikon Lacke und Druckfarben, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, New York, 1998, Seiten 444 bis 446, beschrieben.

20

30

Photoinitatoren (D) sind handelsübliche Verbindungen und werden beispielsweise von der Firma BASF Aktiengesellschaft unter der Marke LUCIRIN®, von der Firma Ciba Specialty Chemicals unter der Marke IRGACURE® oder von der Firma Rahn unter der Marke LUCIRIN® vertrieben.

Darüber hinaus können die erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe noch mindestens einen Zusatzstoff (E), ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus thermisch härtbaren Reaktivverdünnern; molekulardispers löslichen Farbstoffen; Lichtschutzmitteln, wie UV-Absorber und reversible Radikalfänger (HALS); Antioxidantien; niedrig- und hochsiedenden

("lange") organischen Lösemitteln; Entlüftungsmitteln; Netzmitteln;
Emulgatoren; Slipadditiven; Polymerisationsinhibitoren; Katalysatoren für die thermische Vernetzung; thermolabilen radikalischen Initiatoren;
Haftvermittlern; Verlaufmitteln; filmbildenden Hilfsmitteln;
Rheologiehilfsmitteln, wie Verdicker und strukturviskose Sag control agents, SCA; Flammschutzmitteln; Korrosionsinhibitoren; Rieselhilfen;
Wachsen; Sikkativen; Bioziden und Mattierungsmitteln, enthalten.

Beispiele geeigneter Zusatzstoffe (E) werden im Detail in dem Lehrbuch 

"Lackadditive" von Johan Bieleman, Wiley-VCH, Weinheim, New York, 
1998, in D. Stoye und W. Freitag (Editors), "Paints, Coatings and 
Solvents", Second, Completely Revised Edition, Wiley-VCH, Weinheim, 
New York, 1998, "14.9. Solvent Groups", Seiten 327 bis 373, in der 
deutschen Patentanmeldung DE 199 14 896 A 1, Spalte 14, Seite 26, bis 
Spalte 15, Zeile 46, oder in der deutschen Patentanmeldung DE 199 08 
018 A 1, Seite 9, Zeile 31, bis Seite 8, Zeile 30, im Detail beschrieben. 
Ergänzend wird noch auf die deutschen Patentanmeldungen DE 199 04 
317 A 1 und DE 198 55 125 A 1 verwiesen.

- 20 Die erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe, die die vorstehend beschriebenen Bestandteile (A) und (B) sowie ggf. (C), (D) und/oder (E) enthalten, werden insbesondere als erfindungsgemäße Klarlacke für die Herstellung von Klarlackierungen verwendet.
  - Die pigmentierten erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe enthalten darüber hinaus noch mindestens ein Pigment (F), ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus organischen und anorganischen, transparenten und deckenden, farb- und/oder effektgebenden, elektrisch leitfähigen, magentisch abschirmenden und fluoreszierenden Pigmenten, Füllstoffen und Nanopartikeln.

Die pigmentierten erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe werden insbesondere als erfindungsgemäße Füller, Basislacke und Unidecklacke zur Herstellung von erfindungsgemäßen Füllerlackierungen oder Steinschlagschutzgrundierungen, Basislackierungen und 5 Unidecklackierungen eingesetzt.

Werden ausschließlich nicht deckende, transparente Pigmente (F), insbesondere Nanopartikel (F), verwendet, können die pigmentierten erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe auch als Klarlacke verwendet werden.

Methodisch weist die Herstellung der erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe keine Besonderheiten auf, sondern erfolgt durch das Vermischen und Homogenisieren der vorstehend beschriebenen 15 Bestandteile mit Hilfe üblicher und bekannter Mischverfahren und Vorrichtungen wie Rührkessel, Rührwerksmühlen, Extruder, Kneter, Ultraturrax, In-line-Dissolver, statische Mischer, Zahnkranzdispergatoren, Druckentspannungsdüsen und/oder Microfluidizer vorzugsweise unter Ausschluß von aktinischer Strahlung.

20

Die resultierenden erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe können konventionelle, organische Lösemittel enthaltende Beschichtungsstoffe, wäßrige Beschichtungsstoffe, im wesentlichen oder völlig lösemittel- und wasserfreie flüssige Beschichtungsstoffe (100%-Systeme). im 25 wesentlichen völlig oder lösemittelund wasserfreie feste Beschichtungsstoffe (Pulverlacke) oder im wesentlichen oder völlig lösemittelfreie Pulverlacksuspensionen (Pulverslurries) sein. Außerdem können sie Einkomponentensysteme, in denen die Bindemittel (A) und die Vernetzungsmittel (C) nebeneinander vorliegen, oder Zwei- oder Mehrkomponentensysteme, in denen die Bindemittel (A) und die

٠,٠

17

Ġ

Vernetzungsmittel (C) bis kurz vor der Applikation getrennt voneinander vorliegen, sein.

Methodisch weist die Applikation der im erfindungsgemäßen Verfahren zu 5 verwendenden Dual-Cure-Beschichtungsstoffe keine Besonderheiten auf, sondern kann durch alle üblichen und bekannten, für den jeweiligen Applikationsmethoden, z.B. wie geeigneten Beschichtungsstoff Elektrotauchlackieren, Spritzen, Sprühen, Rakeln, Streichen, Gießen, Walzen erfolgen. Vorzugsweise werden Tauchen, Träufeln oder Beispiel zum wie angewandt, Spritzapplikationsmethoden elektrostatischer Hochrotation, Airless-Spritzen, Druckluftspritzen, Sprühauftrag (ESTA), gegebenenfalls verbunden mit Heißspritzapplikation wie zum Beispiel Hot-Air – Heißspritzen, es sei denn es handelt sich um Pulverlacke.

15

Auch die Applikation der Pulverlacke weist keine methodischen Besonderheiten auf, sondern erfolgt beispielsweise nach den üblichen und bekannten Wirbelschichtverfahren, wie sie beispielsweise aus den Firmenschriften von BASF Coatings AG, »Pulverlacke für industrielle 20 Anwendungen«, Januar 2000, oder »Coatings Partner, Pulverlack Spezial«, 1/2000, oder Römpp Lexikon Lacke und Druckfarben, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, New York, 1998, Seiten 187 und 188, »Elektrostatisches Pulversprühen«, »Elektrostatisches Sprühen« und »Elektrostatisches Wirbelbadverfahren«, bekannt sind.

25

Bei der Applikation empfiehlt es sich unter Ausschluß von aktinischer der Vernetzung vorzeitige eine arbeiten, um zu Strahlung erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe zu vermeiden.

30 Die Härtung der im erfindungsgemäßen Verfahren angewandten Dual-Cure-Beschichtungsstoffe erfolgt im allgemeinen nach einer gewissen Ruhezeit oder Ablüftzeit. Sie kann eine Dauer von 5 s bis 2 h, vorzugsweise 1 min bis 1 h und insbesondere 1 bis 45 min haben. Die Ruhezeit dient beispielsweise zum Verlauf und zur Entgasung der Lackschichten und zum Verdunsten von flüchtigen Bestandteilen wie gegebenenfalls vorhandenem Lösemittel und/oder Wasser. Die Ablüftung kann durch eine erhöhte Temperatur, die zu einer Härtung noch nicht ausreicht, und/oder durch eine reduzierte Luftfeuchtigkeit beschleunigt werden.

- Diese Verfahrensmaßnahme kann bei Naß-in-naß-Verfahren auch zur Trocknung der applizierten Lackschichten, insbesondere Elektrotauchlackschichten, Füllerschichten und/oder Basislackschichten, angewandt werden, die nicht oder nur partiell gehärtet werden sollen.
- Die thermische Härtung erfolgt beispielsweise mit Hilfe eines gasförmigen, flüssigen und/oder festen, heißen Mediums, wie heiße Luft, erhitztes Öl oder erhitzte Walzen, oder von Mikrowellenstrahlung, Infrarotlicht und/oder nahem Infrarotlicht (NIR). Vorzugsweise erfolgt das Erhitzen in einem Umluftofen oder durch Bestrahlen mit IR- und/oder NIR-Lampen. Wie bei der Härtung mit aktinischer Strahlung kann auch die thermische Härtung stufenweise erfolgen. Vorteilhafterweise erfolgt die thermische Härtung bei Temperaturen von Raumtemperatur bis 200°C.

Vorzugsweise wird bei der Härtung mit aktinischer Strahlung, 25 insbesondere UV-Strahlung, eine Dosis von 500 bis 4.000, bevorzugt 1.000 bis 2.900, besonders bevorzugt 1.200 bis 2.800, ganz besonders bevorzugt 1.300 bis 2.700 und insbesondere 1.400 bis 2.600 mJ/cm² angewandt.

30 Für die Härtung mit aktinischer Strahlung werden die üblichen und bekannten Strahlenquellen und optischen Hilfsmaßnahmen angewandt.

Beispiele geeigneter Strahlenquellen sind Blitzlampen der Firma VISIT, Quecksilberhoch- oder –niederdruckdampflampen, welche gegebenenfalls mit Blei dotiert sind, um ein Strahlenfenster bis zu 405 nm zu öffnen, oder Elektronenstrahlquellen. Deren Anordnung ist im Prinzip bekannt und kann den Gegebenheiten des Werkstücks und der Verfahrensparameter angepaßt werden. Bei kompliziert geformten Werkstücken, wie sie für Automobilkarosserien vorgesehen sind, können die nicht direkter Strahlung zugänglichen Bereiche (Schattenbereiche), wie Hohlräume, Falzen und andere konstruktionsbedingte Hinterschneidungen, mit Punkt
10 , Kleinflächen- oder Rundumstrahlern, verbunden mit einer automatischen Bewegungseinrichtung für das Bestrahlen von Hohlräumen oder Kanten, ausgehärtet werden.

- Die Anlagen und Bedingungen dieser Härtungsmethoden werden beispielsweise in R. Holmes, U.V. and E.B. Curing Formulations for Printing Inks, Coatings and Paints, SITA Technology, Academic Press, London, United Kindom 1984, oder in der deutschen Patentanmeldung DE 198 18 735 A 1, Spalte 10, Zeile 31, bis Spalte 11, Zeile 16, beschrieben.
- 20 Hierbei kann die Aushärtung stufenweise erfolgen, d. h. durch mehrfache Belichtung oder Bestrahlung mit aktinischer Strahlung. Dies kann auch alternierend erfolgen, d. h., daß beispielsweise abwechselnd mit UV-Strahlung und Elektronenstrahlung gehärtet wird.
- Die thermische Härtung und Härtung mit aktinischer Strahlung können gleichzeitig oder nacheinander angewandt werden. Werden die beiden Härtungsmethoden nacheinander angewandt, kann beispielsweise mit der thermischen Härtung begonnen und mit der Härtung mit aktinischer Strahlung geendet werden. In anderen Fällen kann es sich als vorteilhaft erweisen, mit der Härtung mit aktinischer Strahlung zu beginnen und hiermit zu enden.

Die Härtung mit aktinischer Strahlung wird vorzugsweise unter Inertgas durchgeführt, um die Bildung von Ozon zu vermeiden. Anstelle eines reinen Intertgases kann eine sauerstoffabgereicherte Atmosphäre 5 verwendet werden

"Sauerstoffabgereichert" bedeutet, daß der Gehalt der Atmosphäre an Sauerstoff geringer ist als der Sauerstoffgehalt von Luft (20,95 Vol.-%). Vorzugsweise liegt der maximale Gehalt der sauerstoffabgereicherten 10 Atmosphäre bei 18, bevorzugt 16, besonders bevorzugt 14, ganz besonders bevorzugt 10 und insbesondere 6,0 Vol-%. Vorzugsweise liegt der minimale Gehalt an Sauerstoff bei 0,1, bevorzugt 0,5, besonders bevorzugt 1,0, ganz besonders bevorzugt 1,5 und insbesondere 2,0 Vol-%.

15

Die sauerstoffabgereicherte Atmosphäre kann in unterschiedlicher Weise bereitgestellt werden. Beispielsweise kann ein entsprechendes Gasgemisch hergestellt und in Druckflaschen zur Verfügung gestellt werden. Vorzugsweise wird die Abreicherung erzielt, indem man mindestens ein Inertgas in den jeweils erforderlichen Mengen in das über der Oberfläche der zu härtenden Dual-Cure-Schichten befindliche Luftpolster einbringt. Der Sauerstoffgehalt der über der betreffenden Oberfläche befindlichen Atmosphäre kann mit Hilfe üblicher und bekannter Methoden und Vorrichtungen zur Bestimmung von elementarem Sauerstoff kontinuierlich gemessen und ggf. automatisch auf den erwünschten Wert eingestellt werden.

Unter Inertgas wird ein Gas verstanden, das unter den angewandten Härtungsbedingungen durch die aktinische Strahlung nicht zersetzt wird, die Härtung nicht inhibiert und/oder nicht mit dem erfindungsgemäßen Beschichtungsstoff reagiert. Vorzugsweise werden Stickstoff,

Kohlendioxid, Helium, Neon oder Argon, insbesondere Stickstoff und/oder Kohlendioxid, verwendet.

Die vorstehend beschriebenen Verfahren und Vorrichtung der Applikation erfindungsgemäßen nicht bei auch können Härtung 5 und Beschichtungsstoffen, wie Elektrotauchlacke, Füller oder Basislacke, die zusammen mit den erfindungsgemäßen eingesetzt werden, mehrschichtigen Herstellung von Beschichtungsstoffen zur effektgebenden und/oder farbund Klarlackierungen 10 Mehrschichtlackierungen angewandt werden.

Beispiele geeigneter Elektrotauchlacke sowie ggf. von Naß-in-naß-Verfahren werden in der japanischen Patentanmeldung 1975-142501 (japanische Offenlegungsschrift JP 52-065534 A 2, Chemical Abstracts
Referat Nr. 87: 137427) oder den Patentschriften und -anmeldungen US 4,375,498 A 1, US 4,537,926 A 1, US 4,761,212 A 1, EP 0 529 335 A 1, DE 41 25 459 A 1, EP 0 595 186 A 1, EP 0 074 634 A 1, EP 0 505 445 A 1, DE 42 35 778 A 1, EP 0 646 420 A 1, EP 0 639 660 A 1, EP 0 817 648 A 1, DE 195 12 017 C 1, EP 0 192 113 A 2, DE 41 26 476 A 1 oder WO 98/07794 beschrieben.

Geeignete Füller, insbesondere wäßrige Füller, die auch als Steinschlagschutzgrundierungen oder Funktionsschichten bezeichnet werden, sind aus den Patentschriften und -anmeldungen US 4,537,926 A 1, EP 0 529 335 A 1, EP 0 595 186 A 1, EP 0 639 660 A 1, DE 44 38 504 A 1, DE 43 37 961 A 1, WO 89,/10387, US 4,450,200 A 1, US 4,614,683 A 1 oder WO 490/26827 bekannt.

Geeignete Basislacke, insbesondere Wasserbasislacke, sind aus den 30 Patentanmeldungen EP 0 089 497 A 1, EP 0 256 540 A 1, EP 0 260 447 A 1, EP 0 297 576 A 1, WO 96/12747, EP 0 523 610 A 1, EP 0 228 003 A 1, EP 0 397 806 A 1, EP 0 574 417 A 1, EP 0 531 510 A 1, EP 0 581 211 A 1, EP 0 708 788 A 1, EP 0 593 454 A 1, DE-A-43 28 092 A 1, EP 0 299 148 A 1, EP 0 394 737 A 1, EP 0 590 484 A 1, EP 0 234 362 A 1, EP 0 234 361 A 1, EP 0 543 817 A 1, WO 95/14721, EP 0 521 928 A 1, EP 0 522 420 A 1, EP 0 522 419 A 1, EP 0 649 865 A 1, EP 0 536 712 A 1, EP 0 596 460 A 1, EP 0 596 461 A 1, EP 0 584 818 A 1, EP 0 669 356 A 1, EP 0 634 431 A 1, EP 0 678 536 A 1, EP 0 354 261 A 1, EP 0 424 705 A 1, WO 97/49745, WO 97/49747, EP 0 401 565 A 1 oder EP 0 817 684, Spalte 5, Zeilen 31 bis 45, bekannt.

10

Die erhaltenen erfindungsgemäßen Beschichtungen, insbesondere die erfindungsgemäßen einoder mehrschichtigen, farbund/oder effektgebenden Lackierungen und Klarlackierungen sind einfach herzustellen und weisen hervorragende optische Eigenschaften und eine 15 sehr hohe Überbrennstabilität. Licht-, Chemikalien-, Wasser-. Schwitzwasser-, Witterungs-, Vergilbungs- und Etch-Beständigkeit auf. Insbesondere sind sie frei von Trübungen und Inhomogenitäten. Sie weisen einen sehr gutes Reflow-Verhalten und eine hervorragende Kratzfestigkeit bei einer hohen Härte auf.

20

Vorzugsweise liegen die Schichtdicken der erfindungsgemäßen und nicht erfindungsgemäßen Beschichtungen in den üblicherweise angewandten Bereichen:

#### 25 <u>Elektrotauchlackierung:</u>

Vorzugsweise 10 bis 60, bevorzugt 15 bis 50 und insbesondere 15 bis 40  $\mu m$ ;

#### Füllerlackierung:

 $\,$  Vorzugsweise 20 bis 150, bevorzugt 25 bis 100 und insbesondere 30 bis  $\,$  80  $\mu m;$ 

PCT/EP02/08985

### Basislackierung:

Vorzugsweise 5 bis 30, bevorzugt 7,5 bis 25 und insbesondere 10 bis 20 μm;

5

### Unidecklackierung:

Vorzugsweise 10 bis 60, bevorzugt 15 bis 50 und insbesondere 15 bis 40 μm;

### 10 Klarlackierung:

Vorzugsweise 10 bis 100, bevorzugt 15 bis 80 und insbesondere 20 bis 70 μm;

Ein weiterer Vorteil der erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe ist, daß 15 sie auch in den Schattenzonen komplex geformter dreidimensionaler Substrate, wie Karosserien, Radiatoren oder elektrische Wickelgüter, auch Ausleuchtung vollständige, insbesondere optimale, ohne Schattenzonen mit aktinischer Strahlung Beschichtungen liefern, deren anwendungstechnisches Eigenschaftsprofil an das der Beschichtungen 20 außerhalb der Schattenzonen zumindest heranreicht. Dadurch werden die in den Schattenzonen befindlichen Beschichtungen auch nicht mehr leicht durch mechanische und/oder chemische Einwirkung geschädigt, was beispielsweise in der Linie beim Einbau weiterer Bestandteile von Kraftfahrzeugen in die beschichteten Karosserien eintreten kann.

25

Vor allem aber zeichnen sich die erfindungsgemäßen Beschichtungen durch eine hervorragende Benetzbarkeit aus, die es ermöglicht, großflächige Reparaturlackierungen und Doppellackierungen problemlos beschriebenen vorstehend die zuvor daß aufzutragen, ohne mechanischen und/oder chemischen Behandlungen 30 physikalischen, durchgeführt werden müßten. Dabei können erfindungsgemäße Klarlacke

auf erfindungsgemäße Klarlackierungen oder nicht erfindungsgemäße erfindungsgemäße Basislackierungen und erfindungsgemäße Klarlackierungen auf die erfindungsgemäße Klarlackierung aufgetragen werden. In gleicher Weise können erfindungsgemäße Unidecklackierungen mit erfindungsgemäßen Unidecklackierungen beschichtet werden. Falls notwendig, können auch die Füller in die Reparaturlackierung oder Doppellackierung einbezogen werden. Weitere Kombinationsmöglichkeiten liegen für den Fachmann auf der Hand und müssen nicht expressis verbis aufgezählt werden.

10

20

Die für die Reparaturlackierung oder Doppellackierung verwendeten erfindungsgemäßen oder nicht erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe müssen nicht notwendigerweise stofflich gleich oder im wesentlichen gleich mit denen der Erstlackierung sein. Wichtig ist, daß sie und die 15 hieraus hergestellten Beschichtungen dasselbe anwendungstechnische Eigenschaftsprofil haben. SO daß sich beispielsweise keine Farbtonabweichungen zwischen Reparaturlackierung oder Doppellackierung einerseits und Erstlackierung andererseits ergeben. Vorzugsweise sind die betreffenden Beschichtungsstoffe stofflich gleich oder im wesentlichen gleich.

Nach der Dual-Cure-Härtung resultieren Reparaturlackierungen und Doppellackierungen die außerordentlich fest auf den Erstlackierungen haften und auch nach der Schwitzwasserbelastung nicht delaminieren und dabei dieselben vorteilhaften Eigenschaften wie die Erstlackierungen haben.

Die erfindungsgemäßen Beschichtungsstoffe können aber auch als Klebstoffe und Dichtungsmassen zur Herstellung erfindungsgemäßer Klebschichten und Dichtungen verwendet werden und dienen dem Beschichten, Verkleben und/oder Abdichten von grundierten oder

ungrundierten Substraten aus Metall, Kunststoff, Glas, Holz, Textil, Leder, Natur- und Kunststein, Beton, Zement oder Verbunden dieser Materialien.

oder Beschichtungsstoffe, Klebstoffe erfindungsgemäßen Die 5 Dichtungsmassen können daher für das Lackieren, Verkleben und Teilen hiervon, Kraftfahrzeugkarosserien und von Abdichten Kraftfahrzeugen im Innen- und Außenbereich, Bauwerken im Innen- und Außenbereich, Türen, Fenstern und Möbeln sowie für das Lackieren, Verkleben und Abdichten im Rahmen der industriellen Lackierung von 10 Kleinteilen, Coils, Container, Emballagen, elektrotechnischen Bauteilen und weißer Ware mit großem Erfolg verwendet werden.

Die Substrate können grundiert sein.

- 15 Im Falle von Kunststoffen k\u00f6nnen \u00fcbliche und bekannte Primerschichten oder Haftschichten als Grundierungen angewandt werden oder die Kunststoffoberfl\u00e4chen k\u00f6nnen durch Beflammen oder \u00e4tzen mit reaktiven Verbindungen wie Fluor haftfest ausger\u00fcstet sein.
- Im Falle elektrisch leitfähiger Substrate, insbesondere Metallen, können Primer als Grundierungen verwendet werden, wie sie in Römpp Lexikon Lacke und Druckfarben, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, New York, 1998, "Primer", Seite 473, "Wash Primer", Seite 618, oder "Fertigungsbeschichtung", Seite 230, beschrieben werden.

Bei elektrisch leitfähigen Substraten auf der Basis von Aluminium wird als Grundierung vorzugsweise eine durch anodische Oxidation erzeugte Aluminiumoxidschicht verwendet.

30 Wegen der hervorragenden anwendungstechnischen Eigenschaften der erfindungsgemäßen Beschichtungen, Klebschichten und Dichtungen sind

die Substrate, die hiermit beschichtet, verklebt und/oder abgedichtet sind, von besonders langer Gebrauchsdauer und daher für die Anwender wirtschaftlich, ökologisch und technisch besonders wertvoll.

#### Beispiele und Vergleichsversuche

#### Herstellbeispiel 1

### Die Herstellung eines thermisch härtbaren Bindemittels

10

20

In einem geeigneten Reaktor, ausgerüstet mit einem Rührer, zwei Tropftrichtern für die Monomermischung und die Initiatorlösung, Stickstoffeinleitungsrohr, Thermometer, Heizung und Rückflußkühler, wurde 650 Gewichtsteile einer Fraktion aromatischer Kohlenwasserstoffe 15 mit einem Siedebereich von 158 bis 172 °C eingewogen. Das Lösemittel wurde auf 140 °C erhitzt. Hiernach wurden eine Monomermischung aus 652 Gewichtsteilen Ethylhexylacrylat, 383 Gewichtsteilen 2-Hydroxyethylmethacrylat, 143 Gewichtsteilen Styrol, 212 Gewichtsteilen 4-Hydroxybutylacrylat und 21 Gewichtsteile Acrylsäure innerhalb von vier Stunden und eine Initiatorlösung aus 113 Gewichtsteilen des aromatischen Lösemittels und 113 Gewichtsteilen tert.-Butylperethylhexanoat innerhalb von 4,5 Stunden gleichmäßig in die Vorlage zudosiert. Mit der Dosierung der Monomermischung und der Initiatorlösung wurde gleichzeitig begonnen. Nach der Beendigung des 25 Initiatorzulaufs wurde die resultierende Reaktionsmischung während weiterer zwei Stunden auf 140 °C unter Rühren erhitzt und anschließend abgekühlt. Die resultierende Lösung des Methacrylatcopolymerisats (A) wurde mit einem Gemisch aus 1-Methoxypropylacetat-2, Butylglykolacetat Butylacetat verdünnt. Die resultierende Lösung wies einen 30 Feststoffgehalt von 65 Gew.-%, bestimmt in einem Umluftofen (eine Stunde/130 °C) und eine Säurezahl von 15 mg KOH/g Festkörper auf.

# Beispiele 1 und 2 Vergleichsversuch V1

Die Herstellung erfindungsgemäßer Dual-Cure-Klarlacke (Beispiele 1 und 2) und eines nicht erfindungsgemäßen Dual-Cure-Klarlacks (Vergleichsversuch V1)

Die Dual-Cure-Klarlacke 1, 2 und V1 wurden durch das Vermischen der in der Tabelle angegebenen Bestandteile in der angegebenen Reihenfolge und Homogenisieren der resultierenden Mischungen hergestellt.

Tabelle: Die stofflichen Zusammensetzungen der Dual-Cure-Klarlacke 1, 2 und V1

15	Bestandteil	Gew	ichtsteil	e
·		1	<b>V</b> 1	2
20	Stammlack:			
	Bindemittel des Herstellbeispiels 1	35,9	35,9	35,9
	Dipentaerythritpentaacrylat	20	20	20
25	UV-Absorber (substituiertes Hydroxyphenyltriazin)	1,0	1,0	1,0
•	HALS (N-Methyl-2,2,6,6-tetramethylpiperidinylester	) 1,0	1,0	1,0
3	0 Butylacetat	17,7	27,8	17,6

	Solventnaphtha ®	8,0	10,8	8,0
5	Irgacure ® 184 (handelsüblicher Photoinitiator der Firma Ciba Specialty Chemicals)	2,0	2,0	2,0
	Genocure ® MBF (handelsüblicher Photoinitiator de Firma Rahn)	r 1,0	1,0	1,0
10	Lucirin ® TPO (handelsüblicher Photoinitiator der Firma BASF AG)	0,5	0,5	0,5
	Vestagon® BF 1540 <sup>a)</sup>	13	-	-
15	Vestagon® EP-BF 1320 b)	-	-	13
	•			
	Summe:	100	100	100
	Summe:  Vernetzungsmittelkomponente (C):	100	100	100
20			100 38,28	100 38,28
20	Vernetzungsmittelkomponente (C):			
20	Vernetzungsmittelkomponente (C):  Summe:			
20	Vernetzungsmittelkomponente (C):  Summe:  Vernetzungsmittel (C1): Isocyanatoacrylat Roskydal ® UA VPLS 2337 der Firma Bayer AG (Basis: Trimeres Hexamethylen-	38,28	38,28	38,28
	Vernetzungsmittelkomponente (C):  Summe:  Vernetzungsmittel (C1): Isocyanatoacrylat Roskydal ® UA VPLS 2337 der	38,28	38,28	38,28
	Vernetzungsmittelkomponente (C):  Summe:  Vernetzungsmittel (C1): Isocyanatoacrylat Roskydal ® UA VPLS 2337 der Firma Bayer AG (Basis: Trimeres Hexamethylendiisocyanat; Gehalt an Isocyanatgruppen: 12 Gew9	38,28	38,28	38,28
	Vernetzungsmittelkomponente (C):  Summe:  Vernetzungsmittel (C1): Isocyanatoacrylat Roskydal ® UA VPLS 2337 der Firma Bayer AG (Basis: Trimeres Hexamethylen-	38,28	38,28	38,28
	Vernetzungsmittelkomponente (C):  Summe:  Vernetzungsmittel (C1): Isocyanatoacrylat Roskydal ® UA VPLS 2337 der Firma Bayer AG (Basis: Trimeres Hexamethylendiisocyanat; Gehalt an Isocyanatgruppen: 12 Gew9  Vernetzungsmittel (C2):	38,28	38,28	38,28

	Isocyanatgruppen: 6,7 Gew%; hergestellt analog Beispiel 1 der EP 0 928 800 A 1)	6,96	6,96	6,96
	Verdünner	3,48	3,48	3,48
5				

- a) Blockierungsmittelfreies Polyisocyanat, das durch interne Uretdiongruppenbildung bis zu einer Rückspaltemperatur von 160°C blockiert ist, einen Gesamtisocyanatgehalt von 14,7 –16,5 Gew.-%, einen Gehalt an freien Isocyanatgruppen von < 1,0 Gew.-% und ein Isocyanatäquivalentgewicht von 275 g/Eq aufweist, Hersteller: Degussa Hüls;
- b) Blockierungsmittelfreies Polyisocyanat, das durch interne Uretdiongruppenbildung bis zu einer Rückspaltemperatur von 160°C blockiert ist, einen Gesamtisocyanatgehalt von 13,5 14,5 Gew.-%, einen Gehalt an freien Isocyanatgruppen von < 0,3 Gew.-% und ein Isocyanatäquivalentgewicht von 300 g/Eq aufweist, Hersteller: Degussa Hüls;

# Beispiele 3 und 4 und Vergleichsversuch V 2

Die Herstellung einer erfindungsgemäßen Mehrschichtlackierung (Beispiel 2) und nicht erfindungsgemäßer Mehrschichtlackierungen (Vergleichsversuche V3 und V4)

Für das Beispiel 3 wurde der Klarlack des Beispiels 1 verwendet.

Für das Beispiel 4 wurde der Klarlack des Beispiels 2 verwendet.

Für den Vergleichsversuch V 2 wurde der Klarlack des Vergleichsversuchs V1 verwendet.

Zur Herstellung der Mehrschichtlackierungen 3, 4 und V2 wurden Stahltafeln nacheinander mit einer kathodisch abgeschiedenen und während 20 Minuten bei 170 °C eingebrannten Elektrotauchlackierung einer Trockenschichtdicke von 18 bis 22 µm beschichtet. Anschließend wurden die Stahltafeln mit einem handelsüblichen Zweikomponenten-Wasserfüller von BASF Coatings AG, wie er üblicherweise für 10 Kunststoffsubstrate verwendet wird, beschichtet. Die resultierende Füllerschicht wurde während 30 Minuten bei 90 °C eingebrannt, so daß eine Trockenschichtdicke von 35 bis 40 µm resultierte. Hiernach wurde ein handelsüblicher schwarzer Wasserbasislack von BASF Coatings AG mit einer Schichtdicke von 12 bis 15 µm appliziert, wonach die resultierenden 15 Wasserbasislackschichten während zehn Minuten bei 80 °C abgelüftet wurden. Anschließend wurden die Klarlacke mit einer Schichtdicke von 40 bis 45 µm in einem Kreuzgang mit einer Fließbecherpistole pneumatisch appliziert. Die Härtung der Wasserbasislackschichten und Klarlackschichten erfolgte während 5 Minuten bei Raumtemperatur. während 10 Minuten bei 80 °C, gefolgt von einer Bestrahlung mit UV-Licht einer Dosis von 1.500 mJ/cm<sup>2</sup>, und abschließend während 20 Minuten bei 140 °C.

Die Mehrschichtlackierungen 3, 4 und V2 wiesen, was Glanz, Härte und 25 Kratzfestigkeit betraf, ein sehr gutes Eigenschaftsprofil auf.

Sie waren sehr brillant und wiesen einen Glanz (20 °) nach DIN 67530 von 90 auf. Die Mikroeindringhärte (Universalhärte bei 25,6 mN, Fischerscope 100V mit Diamantenpyramide nach Vickers) lag bei 137 bis 139.

Die Kratzfestigkeit wurde mit Hilfe des Sandtests (vgl. die deutsche Patentanmeldung DE 198 39 453 A 1, Seite 9, Zeilen 1 bis 63) anhand der vorstehend beschriebenen Prüfbleche beurteilt. Der Glanzverlust lag bei 10 Einheiten (20°).

5

Außerdem wurde die Kratzfestigkeit mit Hilfe des Bürstentests (vgl. die deutsche Patentanmeldung DE 198 39 453 A 1, Seite 9, Zeilen 17 bis 63) anhand der vorstehend beschriebenen Prüfbleche beurteilt. Glanzverlust lag bei 4 Einheiten (20°).

10

Bei dem in der Fachwelt bekannten MB-Gradientenofentest zeigten sich erste Beschädigungen der erfindungsgemäßen Mehrschichtlackierungen durch Schwefelsäure erst ab einer Temperatur von 53 °C und durch Baumharz erst ab 55 °Celsius. Auch die Etch-Beständigkeit war 15 hervorragend.

Die Mehrschichtlackierungen 3, 4 und V2 wiesen einen sehr guten Verlauf und eine von Störungen freie Oberfläche ohne Kocher auf.

20 Die Zwischenschichthaftung war sehr gut (Gitterschnittprüfung nach DÎN EN ISO 2409: GT0-1).

Signifikante Unterschiede ergaben sich aber bei der Haftung zwischen den erfindungsgemäßen Mehrschichtlackierungen 3 und 4 und ihren nicht erfindungsgemäßen 25 Doppellackierungen einerseits und den Mehrschichtlackierung V2 und ihren Doppellackierung andererseits bei dem Aufbau

(Original) Klarlackierung (Original) Basislackierung (Reparatur) (= (Reparatur) / Klarlackierung Basislackierung 30 Doppellackierung),

wenn die Klarlackierungen der Originallackierungen vor der Applikation der Doppellackierungen nicht angeschliffen worden waren.

- 5 Die Tabelle 2 gibt einen Überblick über die Ergebnisse der Gitterschnittprüfung nach DIN EN ISO 2409 nach siebentägiger Alterung der doppellackierten Prüfbleche. Die Haftung gemäß der Gitterschnittprüfung wurde wie folgt benotet:
- 10 GT0-1 = i.O., keine oder nur sehr geringe Enthaftung (kleine Splitter an den Schnitträndern);
  - GT2 = gerade noch i.O., geringfügige Enthaftung, ca. 15 % der Teilstücke;
- GT3-4 = n.i.O., größere Enthaftungsflächen, ca. 35 bis 65% der 15 Teilstücke;
  - GT5 = vollständige Enthaftung.

Tabelle 2: Gitterschnittprüfung an Prüfblechen der Beispiele 3 und 4 und des Vergleichsversuchs V2

Aufbau Beispiele:
Vergleichsversuch:
3 4 V2

Doppellackierung GT0-1 GT0-1 GT4-5

# Thermisch und mit aktinischer Strahlung härtbare Beschichtungsstoffe und ihre Verwendung

### Patentansprüche

5

- Thermisch und mit aktinischer Strahlung h\u00e4rtbare Beschichtungsstoffe, enthaltend
- mindestens ein Bindemittel, ausgewählt aus der Gruppe, (A) bestehend aus statistisch, alternierend und blockartig 10 kammartig verzweigten und linearen. aufgebauten, aufgebauten, thermisch und thermisch und mit aktinischer und Polyadditionsharzen härtbaren Strahlung Polykondensationsharzen sowie (Co)Polymerisaten von olefinisch ungesättigten Monomeren; 15

und

- (B) 0,2 bis 20 Gew.-%, bezogen auf den Festkörper des
  Beschichtungsstoffs, mindestens eines Polyisocyanats, das
  von Blockierungsmitteln frei ist, durch interne
  Uretdiongruppenbildung bis zu einer Rückspaltemperatur
  von mindestens 160°C blockiert ist.
- 25 2. Beschichtungsstoffe nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß der Gesamtisocyanatgehalt von (B) > 10 Gew.-% ist.
- Beschichtungsstoffe nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß das Isocyanatäquivalentgewicht von (B) < 350</li>
   g/Eq. liegt.

- 4. Beschichtungsstoffe nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß der Gehalt von (B) an freien Isocyanatgruppen nach DIN EN ISO 11909 unter 1,0 Gew.-%. liegt.
- 5 5. Beschichtungsstoffe nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, daß sein Gehalt an Polyisocyanat (B), bezogen auf seinen Festkörper, bei 1,5 bis 3 Gew.-% liegt.
- Beschichtungsstoffe nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß das Bindemittel (A) aus der Gruppe, bestehend aus (Meth)Acrylatcopolymerisaten, die eine OH-Zahl von 100 bis 220 mg KOH/g, eine Glasübergangstemperatur von –35 bis +60°C, ein zahlenmittleres Molekulargewicht von 1.000 bis 10.000 Dalton und ein massenmittleres Molekulargewicht von 2.000 bis 40.000 Dalton aufweisen und die eine der OH-Zahl entsprechende Menge an hydroxylgruppenhaltigen olefinisch ungesättigten Monomeren (a) einpolymerisiert enthalten, wovon
- (a1) 20 bis 90 Gew.-%, bezogen auf die hydroxylgruppenhaltigen

  Monomeren (a), aus der Gruppe, bestehend aus 4Hydroxybutyl(meth)acrylat und/oder 2-Alkyl-propan-1,3-diolmono(meth)acrylat, und
- (a2) 10 bis 80 Gew.-%, bezogen auf die hydroxylruppenhaltigen

  Monomeren (a), aus der Gruppe, bestehend aus sonstigen hydroxylgruppenhaltigen olefinisch ungesättigten Monomeren,

ausgewählt werden.

- 7. Beschichtungsstoffe nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß die 2-Alkyl-propan-1,3-diol-mono(meth)acrylate (a1) aus der Gruppe, bestehend aus 2-Methyl-, 2-Ethyl-, 2-Propyl-, 2-Isopropyl- oder 2-n-Butyl-propan-1,3-diol-mono(meth)acrylat, ausgewählt werden.
- Beschichtungsstoffe nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichet, daß
   2-Methyl-1,3-diol-mono(meth)acrylat (a1) verwendet wird.
- Beschichtungsstoffe nach einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch 9. 10 gekennzeichnet, daß die Monomeren (a2) aus der Gruppe, bestehend aus Hydroxyalkylestern von olefinisch ungesättigen Carbon-, Sulfon- und Phosphonsäuren und sauren Phosphor- und und ethoxyliertem Aliylalkohol, Schwefelsäureestern, Umsetzungsprodukten von und Allylalkohol propoxyliertem 15 olefinisch ungesättigen Carbon-, Sulfon- und Phosphonsäuren und sauren Phosphor- und Schwefelsäureestern mit dem Glycidylester einer in alpha-Stellung verzweigten Monocarbonsäure mit 5 bis 18 Kohlenstoffatomen im Molekül, ausgewählt werden.

- 10. Beschichtungsstoffe nach einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, daß die (Meth)Acrylatcopolymerisate (A) im statistischen Mittel
- 25 (i) mindestens eine von der Hydroxylgruppe verschiedene reaktive funktionelle Gruppe im Molekül, die mit sich selbst oder mit komplementären reaktiven funktionellen Gruppen thermisch initiierte Vernetzungsreaktionen eingehen, und/oder

- (ii) mindestens eine reaktive funktionelle Gruppe mit mindestens einer mit aktinischer Strahlung aktivierbaren Bindung aufweist,
- 5 im Molekül aufweisen.
  - 11. Beschichtungsstoffe nach einem der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, daß die Beschichtungsstoffe noch mindestens einen Bestandteil, ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus niedermolekularen, von den Polyisocyanaten (B) verschiedenen Verbindungen und oligomeren und polymeren, von den (Meth)Acrylatcopolymerisaten (A) verschiedenen Verbindungen (C), die im statistischen Mittel
- 15 (i) mindestens eine reaktive funktionelle Gruppe, die mit komplementären reaktiven funktionellen Gruppen thermisch initiierte Vernetzungsreaktionen eingehen können, und/oder
- (ii) mindestens eine reaktive funktionelle Gruppe mit mindestens 20 einer mit aktinischer Strahlung aktivierbaren Bindung

im Molekül aufweisen, enthalten.

12. Beschichtungsstoffe nach Anspruch 10 oder 11. gekennzeichnet, daß die mit aktinischer Strahlung aktivierbaren 25 Bindungen aus der Gruppe, bestehend aus Kohlenstoff-Wasserstoff-Einzelbindungen oder Kohlenstoff-Kohlenstoff-. Kohlenstoff-Sauerstoff-. Kohlenstoff-Stickstoff-. Kohlenstoff-Phosphor- oder Kohlenstoff-Silizium-Einzelbindungen oder -30 Doppelbindungen, ausgewählt werden.

- Beschichtungsstoffe nach Anspruch 12, dadurch gekennzeichnet,
   daß die Doppelbindungen Kohlenstoff-Kohlenstoff Doppelbindungen ("Doppelbindungen") sind.
- Beschichtungsstoffe nach Anspruch 13, dadurch gekennzeichnet, 14. 5 daß die reaktiven funktionellen Gruppen (ii), aus der Gruppe, bestehend aus (Meth)Acrylat-, Ethacrylat-, Crotonat-, Cinnamat-, Norbornenyl-, Dicyclopentadienyl-, Vinylester-, Vinylether-. Butenylgruppen; oder Allyl-Isopropenyl-, Isoprenyl-, Dicyclopentadienyl-, Norbornenyl-, Isoprenyl-, Isoprenyl-, Allyl-10 oder Butenylethergruppen oder Dicyclopentadienyl-, Norbornenyl-, Butenylestergruppen, oder Allyl-Isopropenyl-, Isoprenyl-, ausgewählt werden.
- 15 15. Beschichtungsstoffe nach Anspruch 14, dadurch gekennzeichnet, daß Acrylatgruppen (ii) verwendet werden.
- Beschichtungsstoffe nach einem der Ansprüche 10 bis 15, dadurch gekennzeichnet, daß die komplementären reaktiven funktionellen
  Gruppen (i) zum einen aus der Gruppe, bestehend aus Hydroxyl-, Thiol-, Amino-, N-Methylolamino-, N-Alkoxymethylamino-, Imino-, Carbamat-, Allophanat- und/oder Carboxylgruppen, und zum anderen aus der Gruppe bestehend aus Anhydrid-, Carboxyl-, Epoxy-, blockierten und unblockierten Isocyanat-, Urethan-, Alkoxycarbonylamino- Methylol-, Methylolether-, Carbonat-, Amino- und/oder beta-Hydroxyalkylamidgruppen, ausgewählt werden.
  - 17. Beschichtungsstoffe nach einem der Ansprüche 1 bis 18, dadurch gekennzeichnet, daß sie 0,2 bis 5 Gew.-%, bezogen auf den Festkörper des Beschichtungsstoffs, mindestens eines Photoinitiators (D) enthalten.

- Beschichtungsstoffe nach einem der Ansprüche 1 bis 17, dadurch 18. gekennzeichnet, daß die Beschichtungsstoffe mindestens einen Zusatzstoff (E), ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus 5 physikalisch härtbaren, von den Bindemitteln (A) verschiedenen Bindemitteln: thermisch härtbaren Reaktivverdünnern; molekulardispers löslichen Farbstoffen; Lichtschutzmitteln, wie UV-Absorber und reversible Radikalfänger (HALS); Antioxidantien; niedrig- und hochsiedenden ("lange") organischen Lösemitteln; 10 Entlüftungsmitteln; Netzmitteln; Emulgatoren: Slipadditiven: Polymerisationsinhibitoren; Katalysatoren für die thermische Vernetzung; thermolabilen radikalischen Initiatoren; Haftvermittlern; Verlaufmitteln; filmbildenden Hilfsmitteln; Rheologiehilfsmitteln, wie Verdicker und strukturviskose Sag control agents. SCA: Flammschutzmitteln; Korrosionsinhibitoren; Rieselhilfen; Wachsen; 15 Sikkativen; Bioziden und Mattierungsmitteln, enthalten.
- 19. Beschichtungsstoffe nach einem der Ansprüche 1 bis 18, dadurch gekennzeichnet, daß die Beschichtungsstoffe mindestens ein Pigment (F), ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus organischen und anorganischen, transparenten und deckenden, farb- und/oder effektgebenden, elektrisch leitfähigen, magentisch abschirmenden und fluoreszierenden Pigmenten, Füllstoffen und Nanopartikeln, enthalten.

- Verwendung der Beschichtungsstoffe als Beschichtungsstoffe, Klebstoffe und Dichtungsmassen.
- Verwendung nach Anspruch 19, dadurch gekennzeichnet, daß die
   Beschichtungsstoffe der Herstellung ein- oder mehrschichtiger
   Klarlackierungen und farb- und/oder effektgebender Lackierungen,

die Klebstoffe der Herstellung von Klebschichten und die Dichtungsmassen der Herstellung von Dichtungen dienen.

Verwendung nach Anspruch 20, dadurch gekennzeichnet, daß die Beschichtungsstoffe, Klebstoffe oder Dichtungsmassen für das Lackieren, Verkleben und Abdichten von Kraftfahrzeugkarosserien und Teilen hiervon, Kraftfahrzeugen im Innen- und Außenbereich, Bauwerken im Innen- und Außenbereich, Türen, Fenstern und Möbeln sowie für das Lackieren, Verkleben und Abdichten im Rahmen der industriellen Lackierung von Kleinteilen, Coils, Container, Emballagen, elektrotechnischen Bauteilen und weißer Ware verwendet werden.

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Intel Application No PCT/FP 02/08985

A. CLAS	SIFICATION OF SUBJECT MATTER	P	CT/EP 02/08985
IPC 7	C08618/79 C09D175/04 C08J	3/24	
According	to International Patent Classification (IPC) or to both national cl	assification and IPC	
B. FIELD	S SEARCHED		
	0000 0000		
Document	ation searched other than minimum documentation to the extent	that such documents are included	In the fields searched
Electronic	data base consulted during the international search (name of da	la base and where prodical soon	
WPI Da	ata, EPO-Internal, PAJ	and practically seem	ur ternis aseu)
_	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category •	Citation of document, with indication, where appropriate, of th	e relevant passages	Relevant to claim No.
X	GB 2 307 912 A (ARMSTRONG WORLI INDUSTRIES) 11 June 1997 (1997- claim 1; example K; table 4	) -06-11)	1-3
A	US 5 854 301 A (DVORCHAK ET AL) 29 December 1998 (1998–12–29) column 1, line 64 -column 3, li claim 1; example 5		1
A	DE 198 60 041 A (BASF) 29 June 2000 (2000-06-29) page 2, line 65 -page 4, line 5 1-6; examples	4; claims	1
	er documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members	s are listed in annex.
A" document consider E" earlier do filing dat document which is citation of	which may throw doubts on priority claim(s) or cited to establish the publication date of another or other special reason (as specified)	invention  "X" document of particular relevicannot be considered nove involve an inventive step w  "Y" document of particular relevicant particular relevicant particular relevicant particular relevicant particular relevic	ance; the claimed invention or annot be considered to hen the document is taken alone
document	t referring to an oral disclosure, use, exhibition or ans published prior to the international filing date but the priority date claimed	ments, such combination be in the art.	one or more then invention step when the one or more other such docu-
	tual completion of the international search	*&* document member of the sar  Date of mailing of the interna	
15	November 2002	26/11/2002	enonai search lepon
ame and mai	iing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk	Authorized officer	
	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Bourgonje, A	

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

information on patent family members

Interr Application No
PCT/EP 02/08985

Patent document cited in search report		Publication date	•	Patent family member(s)	Publication date
GB 2307912	Α	11-06-1997	CA EP US US	2189836 A1 0783008 A2 5719227 A 5843576 A	05-06-1997 09-07-1997 17-02-1998 01-12-1998
US 5854301	Α	29-12-1998	EP JP	0915115 A1 11228666 A	12-05-1999 24-08-1999
DE 19860041	Α	29-06-2000	DE CN WO EP JP	19860041 A1 1334833 T 0039183 A1 1144476 A1 2002533542 T	29-06-2000 06-02-2002 06-07-2000 17-10-2001 08-10-2002

Form PCT/ISA/210 (patent family ennex) (July 1992)

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Inter: les Aktenzeichen

A KLAS	CIETZEDINO		PCT/EP O	2/08985
ÎPK	SIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C08G18/79 C09D175/04 C08J3,	/24		
ŀ				
Nach der	International on Detertities Williams (IDIO			
B. RECH	Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen ERCHIERTE GEBIETE	Klassifikation und der IPK		
	erter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssy	(Inholo )		
IPK 7	CO8G CO9D CO8J	inpole )		
l				
Recherchie	erte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichunger	), soweil diese unter die reche	rchierten Cabiet	o follow
ļ	•	, and an	romenen deblet	a iditeti
Während o	der Internationalen Recherche konsultierte elektronische Detenhan	1.61		
WPT Da	der Internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenban 11ta, EPO-Internal, PAJ	k (Name der Datenbank und e	evil. verwendete	Suchbegriffe)
]	ica, Li O-Internal, PAG			
	ESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN			
Kategorie <sup>o</sup>	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Ang	jabe der in Betracht kommend	en Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	GB 2 307 912 A (ARMSTRONG WORLD			1-3
	INDUSTRIES) 11. Juni 1997 (1997	-06-11)	j	1 0
	Anspruch 1; Beispiel K; Tabell	e 4		
Α	US 5 854 301 A (DVORCHAK ET AL)			1
	29. Dezember 1998 (1998-12-29)			1
	Spalte 1, Zeile 64 -Spalte 3, Ze	eile 47;	1	
	Anspruch 1; Beispiel 5			
Α	DE 198 60 041 A (BASF)		İ	1
	29. Juni 2000 (2000-06-29)			1
	Seite 2, Zeile 65 -Seite 4, Zeil	e 54;		
	Ansprüche 1-6; Beispiele			
1				
ł			.	
[			1	
1			1	
Waite	TO VOYER AND LOCAL TO SEE AND LOCAL TO S			
Chine		X Siehe Anhang Pater	ntfamilie	
Besondere	Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :	"T" Spätere Veröffentlichung,	die nach dem ir	ternationalen Anmeldedatum
anci ilic	lichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, ht als besonders bedeutsam anzusehen ist	Anmeldung night kollidie	n veronern nur z	forden ist und mit der
, 411110141	okument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen edatum veröffentlicht worden ist	Theorie angegeben ist	nden Prinzips od	ler der ihr zugrundeliegenden
L" Veröffenti scheine	lichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- n zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer	X Veröffentlichung von besc kann allein aufgrund dies	onderer Bedeutu ser Veröffentlicht	ng; die beanspruchte Erfindung ing nicht als neu oder auf
anderen soli ode:	n zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden r die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie hrt)	*Y* Veröffentlichung von heer	erunena petrach	tet werden
O" Veröffent	lichung, die sich auf eine mündliche. Offenbauer-	werden, wenn die Veröffe	entlichung mit oir	porational perfactifier
P* Veröffenti	lichung, die vor dem internationalen Annahmen bezieht	diese Verbindung für eine	en Fachmann na	erbindung gebracht wird und
	anspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist oschlusses der internationalen Recherche	& Veröffentlichung, die Mitg	lied derselben Pa	atentfamilie ist
		Absendedatum des inten	nationalen Reche	erchenberichts
	. November 2002	26/11/2002		
rame und Pos	stanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentant, P.B. 5816 Patentlaan 2	Bevollmächtigter Bediens	steter	
	NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl,			
	Fax: (+31-70) 340~3016	Bourgonje,	Α	ļ
nblatt PCT/ISA	/210 (Blatt 2) (Juli 1992)	<u> </u>		

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichunge $\overline{\mathbf{n}}$ , die zur selben Patentfamilie gehören

Inter. 3 Aktenzeichen
PCT/EP 02/08985

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokumen	ıt	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
GB 2307912	A	11-06-1997	CA EP US US	2189836 A1 0783008 A2 5719227 A 5843576 A	05-06-1997 09-07-1997 17-02-1998 01-12-1998
US 5854301	Α	29-12-1998	EP JP	0915115 A1 11228666 A	12-05-1999 24-08-1999
DE 19860041	Α	29-06-2000	DE CN WO EP JP	19860041 A1 1334833 T 0039183 A1 1144476 A1 2002533542 T	29-06-2000 06-02-2002 06-07-2000 17-10-2001 08-10-2002

Formblatt PCT/ISA/210 (Anhang Patentlamille)(Juli 1992)